

(19) 日本国特許庁 (J P)

## (12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開2001-335578

(P2001-335578A)

(43) 公開日 平成13年12月4日 (2001. 12. 4)

(51) Int.Cl. <sup>7</sup>	識別記号	F I	サーチコード* (参考)
C 0 7 D 487/22		C 0 7 D 487/22	
A 6 1 B 5/055		A 6 1 K 49/00	C
A 6 1 K 49/00		C 0 7 F 5/00	J
51/00			D
C 0 7 F 5/00		13/00	A
審査請求 未請求 請求項の数21 O L 外国語出願 (全 51 頁) 最終頁に続く			

(21) 出願番号 特願2000-404615(P2000-404615)

(71) 出願人 593108772

(22) 出願日 平成12年12月25日 (2000. 12. 25)

ヘルス リサーチ インコーポレイテッド  
Health Research, In  
c.

(31) 優先権主張番号 60/171961

アメリカ合衆国、ニューヨーク州 14263、  
バッファロー、エルム アンド カールト  
ン ストリーツ (番地なし)、ロズウェル  
パーク キャンサー インスティテュー  
ト ディヴィジョン内

(32) 優先日 平成11年12月23日 (1999. 12. 23)

(33) 優先権主張国 米国 (U S)

(31) 優先権主張番号 09/739155

(32) 優先日 平成12年12月18日 (2000. 12. 18)

(33) 優先権主張国 米国 (U S)

(74) 代理人 100059959

弁理士 中村 稔 (外10名)

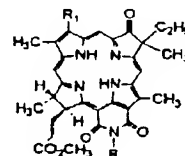
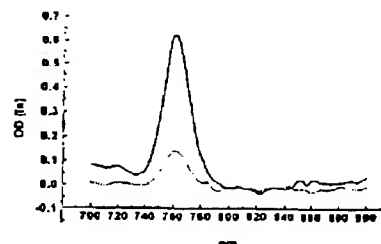
最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 MR造影剤又は放射性医薬品用のクロリン又はバクテリオクロリン系アミノフェニルDTPA又はN2S2結合体

(57) 【要約】

【課題】 腫瘍や加齢関連黄斑変性症の湿潤形態と関連がある新生血管増殖のような過剰増殖組織の診断用MRイメージングにおいて、放射性元素を過剰増殖組織の細胞へ運び、腫瘍組織によって生じる信号を劇的に増強する新規なコントラストイメージング用化合物の提供。

【解決手段】 ボルフィリン、クロリン、バクテリオクロリン、又はテトラピロール関連化合物とテクネチウム<sup>99m</sup>、ガドリニウム、インジウム<sup>111</sup>や放射性ヨウ素のような放射性元素との化学的組合わせである組成物を用いる。

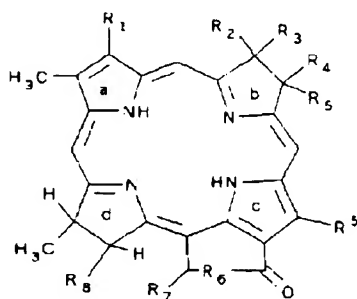


RIF腫瘍をもつマウスにおける生体内反射分光法による腫瘍(—)と筋肉(····)の取込みの生体内測定

## 【特許請求の範囲】

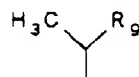
【請求項1】 下記式を有することを特徴とするテトラピロール化合物。

【化1】



(式中、 $R_1$ は

【化2】



$-(CH_2)_2CONH$ フェニレン  $CH_2DTPA$

【化3】



であり、ここで、 $R_9$ は $-OR_{10}$ であり、 $R_{10}$ は炭素原子1~6個を有する低級アルキルであり、 $R_2$ は $-CH_3$ であり、 $R_6$ は $-CH_2CH_3$ であり、 $R_3$ と $R_4$ は共に共有結合を形成するか又は $R_2$ と $R_3$ は共に $=O$ であり、 $R_4$ は $-CH_2CH_3$ であり、 $R_5$ は $-CH_3$ であり、 $R_8$ は $-NR_{11}-$ 又は共有結合であり、 $R_6$ が $-NR_{10}-$ である場合、 $R_7$ は $=O$ であり、 $R_7$ は共有結合でもあり、 $R_3$ は $-(CH_2)_2CO_2CH_3$ 、 $-(CH_2)_2CONH$ フェニレン  $CH_2DTPA$ 、

【化4】



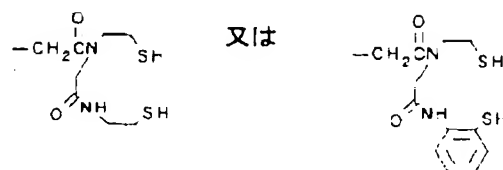
であり、 $R_{11}$ は炭素原子1~6個を有する低級アルキル、 $-(CH_2)_2CONH$ フェニレン  $CH_2DTPA$ 、

【化5】



である；但し、 $R_1$ 、 $R_2$ 又は $R_3$ のうちの1つだけが $-(CH_2)_2CONH$ フェニレン  $CH_2DTPA$ 、

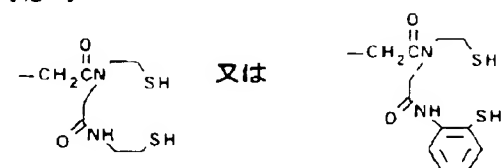
【化6】



である。）

【請求項2】  $R_1$ 、 $R_2$ 又は $R_3$ が

【化7】

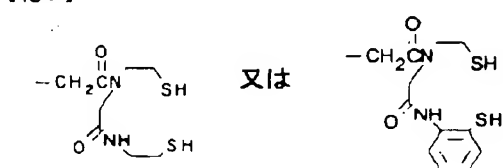


である、請求項1記載の化合物

【請求項3】  $R_1$ 、 $R_8$ 又は $R_{10}$ が $-(CH_2)_2CONH$ フェニレン  $CH_2DTPA$ である、請求項1記載の化合物。

【請求項4】  $R_6$ が

【化8】



である、請求項2記載の化合物。

【請求項5】  $R_8$ が $-(CH_2)_2CONH$ フェニレン  $CH_2DTPA$ である、請求項3記載の化合物。

【請求項6】  $R_2$ が $-CH_3$ であり、 $R_6$ が $-CH_2CH_3$ である、請求項5記載の化合物。

【請求項7】  $R_6$ が $-NR_{10}-$ である、請求項1記載の化合物。

【請求項8】  $R_6$ が $-NR_{10}-$ であり、 $R_{10}$ が、ヘキシルである、請求項7記載の化合物。

【請求項9】 請求項2記載の化合物のテクネチウム<sup>99m</sup>錯体。

【請求項10】 請求項3記載の化合物のインジウム<sup>111</sup>錯体。

【請求項11】 請求項3記載の化合物のガドリニウム<sup>(III)</sup>錯体。

【請求項12】 該化合物がHPPHの<sup>99m</sup>Tcビスアミノエタンチオール類縁体であることを特徴とする、請求項9記載の化合物。

【請求項13】 該化合物がHPPHの<sup>111</sup>InアミノフェニルDTPA類縁体であることを特徴とする、請求項10記載の化合物。

【請求項14】 該化合物がHPPH-Gd(III)アミノフェニルDTPAであることを特徴とする、請求項11記載の化合物。

【請求項15】 該化合物がフルプリン18イミド-Gd(III)アミノフェニルDTPAであることを特徴とする、請求項11記載の化合物。

【請求項16】 該化合物がバクテリオクロリンのGd(III)アミノフェニルDTPA類縁体であることを特徴とする、請求項11記載の化合物。

【請求項17】 請求項14記載の化合物の調製方法であって、

メチル基(ヘキシルオキシ)エチルフェオフォルヒドをLiOH、メタノール及びテトラヒドロフランの水溶液で加水分解して対応するカルボン酸を得る工程;該カルボン酸と4-アミノフェニルDTPAベンターtert-ブチルエステルとを反応させてそのtert-ブチルアミノフェニルDTPA類縁体を得る工程;該DTPA類縁体とトリフルオロ酢酸とを反応させてそのtert-ブチル基をカルボン酸基に変換する工程;ガドリニウム水和物の溶液と反応させる工程;を含む、前記方法。

【請求項18】 請求項15記載の化合物の調製方法であって、

N-ヘキシルフルプリンイミドのヘキシル誘導体のメチルエステル基を対応するカルボン酸に加水分解する工程;得られたカルボキシフルプリンイミドとアミノフェニルDTPAベンターtert-ブチルエステルとを反応させる工程;得られた結合体とトリフルオロ酢酸とを反応させてカルボン酸を得る工程;及び得られたカルボン酸と塩化ガドリニウムとを反応させて所望の化合物を得る工程;を含む、方法。

【請求項19】 請求項16記載の調製方法であって、3ビニルフルプリンイミド7を水素添加してメソ-ヘキシルフルプリン-18-イミドを得る工程;該メソ-ヘキシルフルプリン-18-イミドとオスミウムテトロキシド、ビリジン及びNH<sub>4</sub>Sとを反応させてvic-ジヒドロキシバクテリオクロリンを得る工程;該vic-ジヒドロキシバクテリオクロリンと硫酸とを反応させて7-ケトバクテリオクロリンを得る工程;該7-ケトバクテリオクロリンのメチルエステル基をカルボキシ基に加水分解する工程;そのカルボキシ7-ケトバクテリオクロリンとアミノフェニルDTPAベンターtert-ブチルエステルとを反応させる工程;得られた生成物とトリフルオロ酢酸とを反応させて対応するカルボン酸DTPA類縁体を得る工程;及びそのカルボキシDTPA類縁体と塩化ガドリニウムとを反応させて所望の化合物を得る工程;を含む、前記方法。

【請求項20】 請求項12記載の化合物の調製方法であって、

HPPHとアミノビスエタンチオールとを反応させてチオ保護HPPH結合体を得る工程;該結合体とトリエチレンジアン及びTFAとを反応させてチオールを脱保護する工程;及

びチオールを脱保護した該結合体とSn(II)グルコヘプタートで還元した<sup>99m</sup>Tcペルテクナートとを反応させて所望の化合物を得る工程;を含む、前記方法。

【請求項21】 請求項12記載の化合物の調製方法であって、

HPPH-アミノフェニルDTPAと塩化<sup>111</sup>In(III)とを反応させて所望の化合物を得る工程;を含む、前記方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】本出願は、1999年12月23日出願の暫定特許出願第60/171,961号の優先権を主張する。

【0002】

【従来の技術】がんは、米国において最も一般的な死亡原因の第2位であり、全死亡率の20%を占めている。これまでは、手術で切除する、放射線で攻撃する、又は化学療法で殺滅するという野蛮な力でがん細胞を制圧する医学が試みられてきた。しかしながら、あまりにもしばしば数個の細胞が猛攻撃を切り抜け、しばしば数年後に治療を受けつけない腫瘍へ成長する。腫瘍が初期の段階で診断され得る場合には、がん患者の生存率は確実に上昇する。従って、効率のよい腫瘍診断用イメージング剤を開発する努力が我々の及び他の様々な研究室で現在行われている。長い間、ヒト解剖学の生体内イメージングは、放射性原子(核医学)又は非放射性ヨウ素化造影剤(様々なx線試験法やコンピュータ断層撮影法)の静脈内投与に依存していた。しかしながら、ここ10年間は磁気共鳴画像法(MRI)がイメージングの重要な役割を引き受けてきた。x線又はコンピュータ断層撮影法と異なり、MRIは常磁性イオン、特にガドリニウム[Gd(III)]を含有する造影剤を用いるものである。常磁性イオンは、MRスキャナでそれ自体は『見られる』ことはない。むしろ、体内組織の水に影響を及ぼし、磁場に置かれる場合に組織によって出される『信号』を増強する。

【0003】一般的には、MR造影剤は疾患特異的でも臓器特異的でもない。静脈内に注入されると、たいていは糸球体ろ過によって腎臓から速やかに排泄される。数種の肝臓特異的造影剤がつけられたが、他の臓器を巧く標的にすることがなく、腫瘍結合活性MR造影剤は今日まで用いられていない。診断用腫瘍イメージングにおいては不明の原発性腫瘍や転移疾患の検出が重要であることから、腫瘍結合活性造影剤が予後、治療の選択、及び患者の成果に大きく関係する。治療と好転の全課題に影響する。最近、潜在的磁気共鳴画像法としてある種のGd系巨環状化合物(例えば、Z.D.Grossman & S.F. Rosebrough, Clinical Radioimmunimaging, Grune & Stratton Inc., 1988、この文献の記載は本願明細書に含まれるものとする)及び放射性医薬品として<sup>99m</sup>Tc又は<sup>111</sup>Inキレート化合物(例えば、H.D. Burns, R.F. Gibson, R.F. Dannals & P.K.S. Siegel (Eds.); Nuclear imaging in Drug Discovery, Development and Approval, Birkhaus

er, 1993, G.P. Saha, Fundamentals of Nuclear Pharmacy, Springer-Verlag, 1992, これらの文献の記載は本願明細書に含まれるものとする)に文献が集中してきた。

【0004】1988年に $\text{Gd}(\text{DTPA})(\text{H}_2\text{O})_2^{2-}$ が承認されたので、30トンのガドリニウムが世界中の何百万人という患者に投与された。MRI例の約30%には造影剤が含まれ、この割合は新規な物質や適用が出てくるにつれて高くなると予想される。ガドリニウムは、医学研究にも余地が見出されている。基礎的科学文献には毎年600件を超えるガドリニウムに対する文献が出てくる。他のタイプのMRI造影剤(即ち、鉄粒子に基づく物質やマンガン(II)キレート化合物が承認されたが、 $\text{Gd}(\text{III})$ は依然として支配的な物質である。この理由としては、MRI現出の問題や $\text{Gd}$ キレート化合物の種類が含まれる。MRIの信号強度は、主に、水のプロトンの縦緩和速度、 $1/T_1$ 、と横緩和速度、 $1/T_2$ の局所的な値から生じる。信号は、 $1/T_1$ が大きくなるにつれて大きくなり、 $1/T_2$ が大きくなるにつれて小さくなる傾向がある。 $1/T_1$ の変化を強調するパルスシーケンスは、 $1/T_1$ 周期と呼ばれ、逆は $T_2$ 周期スキューンに言えることである。造影剤は、 $1/T_1$ と $1/T_2$ 双方をそれらの種類や印加磁場によっていろいろな程度まで高めるものである。 $1/T_1$ と $1/T_2$ をほぼ同じ量だけ高めるガドリニウム(III)のような物質は、組織内の $1/T_2$ の変化が $1/T_1$ より非常に大きいことから $T_1$ 周期画像を用いて最も良く可視化する。縦緩和値及び横緩和値 $r_1$ 及び $r_2$ は1ミリオモルの物質につきそれぞれ $1/T_1$ 及び $1/T_2$ の増加を意味する。 $T_1$ 作用物質の $r_1/r_2$ 比は通常1~2であり、酸化鉄粒子のような $T_2$ 作用物質のその値は10以上ほどである。MRIの進展には、 $T_1$ 作用物質、つまり、ガドリニウム(III)が非常に好ましい。分解能の高い高速スキューンには急速高周波パルス標識が必要であり、各ボクセル内のMR信号が飽和されるので、一般的には $T_1$ 周期である。 $T_1$ 作用物質は、パルス間の縦磁化の良好な部分を回復させることによりこの飽和を軽減する。同時に、良好な $T_1$ 作用物質は局在している組織コンパートメントのハルク磁化率にほとんど影響しないので、イメージアーチファクト及び/又は信号強度の減少をまねき得る不均等をできるだけ少なくする。

【0005】ガドリニウム(III)キレート化合物の他の重要な興味深い特性は、その安定性である。体内でキレート化したままであり、そのまま排泄される。例えば、DTPAのような既製のリガンドは、安定な錯体を形成するので、物質が生体内にある間、検出可能に解離しない。サイズが大きいために、ランタニドは水性媒体中高配位数を容易にする傾向がある。現在、MRIでの使用に承認されたすべての $\text{Gd}(\text{III})$ 系キレート化合物は、9配位錯体であり、リガンドが金属中央で8結合部位を占め、9番目の配位部位は溶媒の水分子によって占められている。放射性医薬品は、放射性核種を含む薬剤であ

り、診断又は治療に核医学部門で通常用いられている。放射性医薬品は、主に二つ種類、生体内分布が化学的性質と物理的性質によって独自の決められるもの(ヨウ素-131のように)及び最後の分布が生物学的相互作用によって決められるもの(放射能標識抗体のように)に分類し得る。後者の種類としては、標的特定の放射性医薬品が含まれる。標的特定の放射性医薬品は、4つの部分: 標的分子、リンカー、キレートリガンド及び放射性核種からなる。標的分子は、媒体(vehicle)として疾患組織内の標的部位に放射性核種を運ぶ働きをする。放射性核種は、放射線源である。

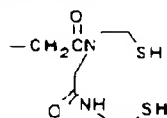
【0006】金属放射性核種は、種々のキレート剤で金属のまわりの配位環境を変えることにより新規な放射性医薬品を設計する多くの機会を与える。慣用の核医学に用いられるほとんどの放射性医薬品は、半減期が短く(6時間)かつ放射が理想的である(140 KeV)ことから $^{99\text{m}}\text{Tc}$ 標識されている。ミリキュリー量は、患者に過度に放射せず送達し得る。単一エネルギー140 KeVプロトンは、平行にしやすい、優れた空間分解能の画像を与える。更に、 $^{99\text{m}}\text{Tc}$ は、 $^{99}\text{Mo}$ - $^{99\text{m}}\text{Tc}$ ジェネレータから滅菌した発熱物質を含まない無担体状態で容易に得られる。その半減期は、標識放射性医薬品の合成、純度分析、患者への注入、及び画像化に十分長い。放射線量をできるだけ少なくするには十分短い。巧く用いられる他の放射性核種は、 $^{111}\text{In}$ である。ソマトスタチン受容体ポジティブ腫瘍の診断に用いられる薬剤 $^{111}\text{In}$ -DTPA-オクトレオチド(OCTREUSCAN)の成功は、新規な標的特定の放射性医薬品の探索を強化した。 $^{99\text{m}}\text{Tc}$ に比べて、 $^{111}\text{In}$ の半減期は、非常に長い(72時間)。

【0007】ある種のポリフィリンやテトラピロール関連化合物は、悪性腫瘍や他の過剰増殖組織、例えば、過剰増殖血管に正常組織より非常に高濃度で局在する傾向があるので、光力学治療(PDT)による様々なタイプのがんや他の過剰増殖組織の治療にツールとして有効である(T.J. Dougherty, C.J. Gomer, E.W. Henderson, G. Jori, D. Kessel, M. Kprbelik, J. Moan, Q. Peng, J. Natl. Cancer Inst., 1998, 90, 889, この文献の記載は本願明細書に含まれるものとする)。しかしながら、PHOTOFRIN(登録商標)(腫瘍の治療に世界的に承認されている)を含むほとんどのポリフィリン系光増感剤は、正常組織から徐々に除去されるので、患者は治療後かなりの時間日光にあたるのを避けなければならない。最近、多くのクロロフィル類似体が合成され、PDTの光増感剤としての使用が評価された(例えば、R.K. Pandey, D. Herman, Chemistry & Industry, 1998, 739, この文献の記載は本願明細書に含まれるものとする)。これらの光増感剤の中でピロフェオフォルビド-aのヘキシルエーテル誘導体9 (HPFH) (例えば、R.K. Pandey, A.B. Sumlin, S. Constantine, M. Aoudia, W. R. Potter, D.A. Bellnier, B.W. Henderson, M.A. Rodgers, K.M.

Smith & T.J. Dougherty, Photochem. Photobiol., 1996, 64, 194; B.W. Henderson, D.A. Pellnier, W.R. Graco, A. Sharma, R.K. Pandey, L.A. Vaughan, W.R. Weishaupl & T.J. Dougherty, Cancer Res., 1997, 57, 400; R.K. Pandey, T.J. Dougherty, 米国特許第5,198,460号, 1993; 同第5,314,905号, 1994; 同第5,459,159号, 1995. これらの文献及び明細書の記載は本願明細書に含まれるものとする) 及びアルブリン-18-N-ヘキシレイミドのヘキシル-エーテル誘導体10 (例えば, R.K. Pandey, W.R. Potter & T.J. Dougherty, 米国特許第5,952,366号, 1999. この明細書の記載は本願明細書に含まれるものとする) は, PHOTOFRIN(登録商標)と比べて腫瘍摂取率が高く、皮膚光毒性が低い。HPPHは、現在、ロズウェルパーク癌研究所、ニューヨーク州バッファローで光力学治療による様々なタイプのがんの治療にI/II相臨床試験中であり、結果は有望である。

【0008】

【発明が解決しようとする課題】本発明は、ポルフィリン又はクロリン又はテトラピロール関連化合物とテクネチウム<sup>99</sup>、ガドリニウム、インジウム<sup>111</sup>や放射性ヨウ素のような放射性元素との化学的組合せである組成物を含んでいる。元素がカチオンをつくり得る場合、化合物は、一般的には、ポルフィリン又はクロリン構造を有するキレート化合物である。元素がアニオンをつくる場合、化合物は、一般的には、放射性元素をポルフィリン又はクロリン構造に直接化学的に結合したものである。本発明に従って変更される場合に、放射性元素を含む化合物を形成し得るポルフィリン又はクロリン構造の例は、例えば、米国特許第5,756,541号; 同第5,028,621号; 第4,866,168号; 第4,649,151号; 第5,438,071号; 第5,198,460号; 第5,002,962号; 第5,093,349号; 第5,171,741号; 第5,173,504号; 第4,968,715号; 第5,314,905号; 第5,459,159号; 第5,770,730号; 第5,864,035号; 第5,190,966号; 及び第5,952,366号に記載され、これらのすべての明細書の記載は本願明細書に含まれるものとする。本発明は、更に、腫瘍や加齢関連黄斑変性症の湿



【0015】であり、ここで、 $R_1$ は $-OR_{10}$ であり、 $R_2$ は炭素原子1~6個を有する低級アルキルであり;  $R_3$ は $-CH_3$ であり、 $R_4$ は $-CH_2CH_3$ であり、 $R_5$ と $R_6$ は共に共有結合を形成するか又は $R_5$ と $R_6$ は共に $=O$ であり、 $R_7$ は $-CH_2CH_3$ であり、 $R_8$ は $-CH_3$ であり;  $R_9$ は $-NR_{11}$ 又は共有結合であり;  $R_{10}$ が $-NR_{12}$ である場合、 $R_7$ は $=O$ であり、 $R_7$ は共有結合でもあり;  $R_8$ は $-(CH_2)_2CO_2CH_3$ 、 $-(CH_2)_2CONH$ フェニレン $CH_2DTPA$

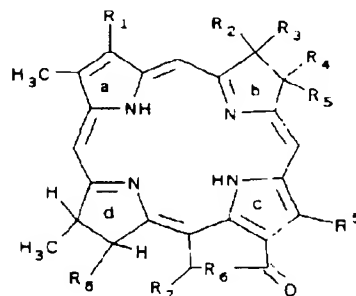
潤形態と関連がある新生血管増殖のような過剰増殖組織の診断用イメージングのために本発明の化合物を用いる方法を含んでいる。予想外に、上記のポルフィリン又はクロリンは、注入時に放射性元素を過剰増殖組織の細胞へ運び、MRイメージングにおいて腫瘍組織によって生じる信号を劇的に増強する。ポルフィリン化合物又はクロリン化合物(バクテリオクロリンを含む)は、過剰増殖組織細胞(例えば、腫瘍)内に選択的に侵入及び保持させることができるテトラピロール基本構造が残っているならば、置換又は修飾によって他の形に化学的に変化させることができることは理解されるべきである。

【0009】

【課題を解決するための手段】本発明の化合物は、一般的には、下記式を有する。

【0010】

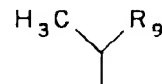
【化9】



【0011】(式中、 $R_1$ は

【0012】

【化10】

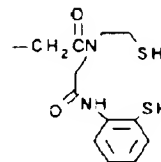


【0013】 $-(CH_2)_2CONH$ フェニレン $CH_2DTPA$ 、

【0014】

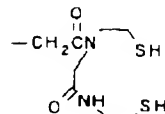
【化11】

又は

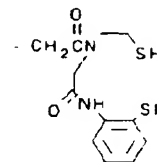


【0016】

【化12】



又は



【0017】であり;R<sup>1</sup>は炭素原子1~6個を有する低級アルキル、-(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>CONHフェニレンCH<sub>2</sub>DTPA、

【0018】

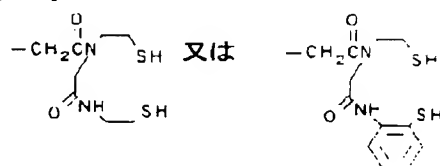
【化13】



【0019】である;但し、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>又はR<sub>3</sub>のうちの1つだけが-(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>CONHフェニレンCH<sub>2</sub>DTPA、

【0020】

【化14】



【0021】である。)

【0022】

【発明の実施の形態】本発明の目的は、所望の結合体(Gd又は放射性核種とキレート化した)を腫瘍に送達する媒体としてこれらの光増感剤を用いることであつた。キレート化合物は、一方にGdを結合し、もう一方に標的的特異的媒体を結合することから『二官能性』である。キレート化合物は、金属に配位する適切な結合基をもつ多座配位リガンドである。好適実施態様においては、本発明は、MRIによる腫瘍診断剤として親油性が変化しうるクロリン又はバクテリオクロリン系Gd(III)アミノフェニルDTPA結合体の創製、又は腫瘍診断用放射性医薬品として親油性が変化しうるクロリン又はバクテリオクロリン系<sup>111</sup>InアミノフェニルDTPA又は<sup>99m</sup>Tc-N<sub>2</sub>S<sub>2</sub>結合体の創製を含んでいる。目標は、(i)はしめは光力学治療(PDT)用に設計された腫瘍結合活性ポルフィリンにガドリニウムを巧く結合させ、24時間の著しい腫瘍取込みが腫瘍によって生じた『信号』を増強し、よつてMRIイメージングに関する特徴を劇的に増強すること及び(ii)核医学用診断剤として<sup>99m</sup>Tc又は<sup>111</sup>In標識関連放射性医薬品を調製することであつた。本発明は、MR造影剤及び原発性悪性腫瘍や転移疾患の診断用放射性医薬品としてある種のクロリン又はバクテリオクロリン系ビスアミノエタンチオール(N<sub>2</sub>S<sub>2</sub>)結合体又は修飾したジテトラトリエチルアミンペンタカルボン酸(DTPA)結合体の合成と適用を含んでいる。

【0023】

【実施例】下記の実施例は、磁気共鳴イメージング剤の合成及び使用の例を記載するものである。

HPPH-Gd(III)アミノフェニルDTPA 14の合成:標記化合物

の調製として、文献の手順に従つてメチルフェオフォルビド-a 6a(スピリリナ・アルゲ(Spirulina Algae)から抽出したものであり)からピロフェオフォルビド-a 6bを得た。次に、我々の実験室で開発した方法に従つてメチルエチル官能性をLiOH/メタノール/THFの水溶液で加水分解して対応するカルボン酸10を定量的収量で得た。9bとカルボジイミド法(Chick, Fandley, F.Y. Shrauf, A.B. Smolin, L.J. Dougherty & K.M. Smith Bioorg. Med. Chem. Lett., 1994, 4, 1263, この文献の記載は本願明細書に含まれるものとする)による図4の方法に従つて調製した4-アミノフェニルDTPAベンキターtert-ブチルエステルとを反応させて対応する類縁体12を57%の収率で得た(図5及び図6)。構造をNMRと質量分析法の分析により確認した。Gd(III)錯体を調製する前に、結合体のtert-ブチル基をトリフルオロ酢酸と反応させることにより対応するカルボン酸に変換した(収率100%)。Gd(III)錯体14の調製として、結合体をピリジンに溶解し、塩化ガドリニウムから水和物を脱イオン水に溶解した。混合液を室温で2時間攪拌した。反応の完了後(TLCでモニタした)、ピリジンを高真空中で除去した。残留物を水洗して過剰の塩化ガドリニウムを除去し、減圧下で乾燥し、標記化合物を92%の収率で単離した。最終生成物の構造を質量分析により確認した。

【0024】アルブリン-18-イミド-Gd(III)アミノフェニルDTPA 16の合成:メチルフェオフォルビド-a 7aをN-ヘキシルアルブリンイミドのヘキシルエーテル誘導体に70%の収率で変換した。次に、9bの調製に記載された方法に従つてメチルエステル基を対応するカルボン酸10に加水分解した。次に、図7に示された反応順序に従つてアルブリンイミド10とアミノフェニルDTPAベンキターtert-ブチルエステルとを反応させ、中間結合体を45%の収率で単離した。更に、トリフルオロ酢酸、次に、GdCl<sub>3</sub>・6H<sub>2</sub>Oと反応させてGd(III)錯体16を>90%の収率で得た。結合体の構造をNMRと質量分析により確認した。巨環状化合物におけるGd(III)結合体の位置の影響を調べる我々に試みにおいて、常法によりアルブリンイミド7を関連のカルボン酸類縁体11に変換した。10とアミノフェニルDTPA 15とを反応させてGd(III)アミノフェニルDTPA結合体15、アルブリン-18-3-テヒニル-3-(4'-アミドフェニル)ガドリニウム(III)DTPA)-N-ヘキシルイミドを得る。この一連の化合物において、分子の全体の親油性は、アルキルエーテル置換基及び/又はN-置換アルキル鎖の炭素鎖の長さを変えることにより変化させ得る。従つてこれらの化合物は、腫瘍取込みと親油性の相関を調べるユニークな機会を与える。

【0025】バクテリオクロリン系Gd(III)アミノフェニルDTPA 22の合成:バクテリオクロリンは、相互に対角の2つのピロール単位が還元されている種類のテトラピロールである。N-ヘキシルアルブリンイミド7から出発

して、我々は図9に示される反応順序に従ってケトバクテリオクロリン20を調製した。我々の方法においては3位にビニル基を含むフルプリンイミド7を、触媒としてPd/Cを用いて水素と反応させることにより3-デビニル-3-エチル類縁体17(メソ-ヘキシルフルプリン-18-イミドとも名付けられている)に変換した。次に、オスミウムテトロキシド/ピリジン/ $\text{H}_2\text{S}$ と反応させ(A.N. Kozzyrev, T.J. Dougherty & R.K. Pandey, *Tetrahedron Lett.*, 1996, 37, 3781, この文献の記載は本願明細書に含まれるものとする)、対応するvic-ジヒドロキシバクテリオクロリン18をジアステレオマーの混合物として75%の収率で単離した(trans-還元標Dに対して上又は下のcis-ヒドロキシ基)。ジアステレオマー混合物としてのジヒドロキシ類縁体をピナコール-ピナコロン反応条件下に硫酸で処理し(R.K. Pandey, T. Tsuchida, S. Constantine, G. Zheng, C. Medforth, A. Kozzyrev, A. Mohammad, M.A.J. Rodgers, K.M. Smith & T.J. Dougherty, *J. Med. Chem.*, 1997, 40, 2770, この文献の記載は本願明細書に含まれるものとする)、それぞれ7位(化合物20)か又は8位(化合物19)にケト基を含むケトバクテリオクロリンを70%の収率で単離した。これらのバクテリオクロリンの中で、7-ケト類縁体20が肝臓腫瘍を移植したマウスモデルにおいて生体内反射分光法で求めた腫瘍取込みが大きかった(図3参照されたい)。バクテリオクロリン19及び20の構造をNMRと質量分析法の分析により確認した。本発明の次の工程は、フルプリンイミド20のメチルエステル基をカルボン酸21に加水分解した後、上記の関連HPPH類縁体とフルプリンイミド類縁体の調製の方法に従って対応する4-アミノフェニルDTPA結合体22に変換することであった。

【0026】HPPH系ビスアミノエタンチオール結合体27の合成: $^{99\text{m}}\text{Tc}$ 標識放射性医薬品の調製について、2種のビスアミノエタンチオール23と24を我々の実験室で開発した方法に従って調製した(G. Li, Q. Ma, B. Ma, Z. D. Grossman & R.K. Pandey, *Heterocyclics*, 1999, 印刷中; G. Li, B. Ma, J.R. Missert, Z.D. Grossman & R.K. Pandey, *Heterocyclics*, 印刷中、これらの文献の記載は本願明細書に含まれるものとする)。N<sub>2</sub>S<sub>2</sub>結合体26の合成について、HPPHとN<sub>2</sub>S<sub>2</sub>キレート化合物23とを反応させ、チオ保護HPPH結合体25を40%の収率で単離した。続いて、チオールをトリエチルシラン/TEAで脱保護して対応するビスアミノエタンチオール26を定量的収率で得た。新規に合成された化合物の構造をNMRと質量分析法の分析で確認した。Kungと共同研究者の方法に従ってSn(II)グルコヘプトネートで還元した $^{99\text{m}}\text{Tc}$ ペルテクナートとのリガンド交換反応により $\text{Tc-}^{99\text{m}}$ 錯体27を調製した(S.K. Meegalla, K. Plossl, M-P. Kung, S. Chumpradit, D.A. Stevenson, S.A. Kushner, W.T. McElgin, P.D. Mozley & H.F. Kung, *J. Med. Chem.*, 1997, 40, 9, この文献の記載は本願明細書に含まれるものとする)。

る)。放射能標識率は>80%であった。 $\text{Tc-}^{99\text{m}}$ 錯体の純度は、クロマトグラフィーにより>95%であった。

【0027】HPPH系 $^{111}\text{In}$ アミノフェニルDTPA結合体28の合成:標記化合物の調製については、 $^{111}\text{In}$ DTPA-葉酸塩の調製についてLowと共同研究者によって記載された方法(S. Wang, J. Joo, D.A. Lantrip, D.A. Waters, C.J. Mathias, W.A. Green, F.L. Fichs & P.S. Low, *Conjugate Chem.*, 1997, 8, 675, この文献の記載は本願明細書に含まれるものとする)に従ってHPPH-アミノフェニルDTPA 13と塩化 $^{111}\text{In}(\text{III})$ とを反応させ、 $^{111}\text{In}$ 標識化合物を82%の収率で得た。

【0028】体内腫瘍MRイメージング  
HPPH-Gd(III)アミノフェニルDTPA結合体14:Gd標識HPPHの合成に従って、一組の3匹のラットに静脈内に注射し、注射の1時間後、及び2時間後に直ちに実験してGd-HPPHが現在標準的な造影剤(マクナビスト(Magnavist)又はGd-DTPA)より長い循環が保たれるかを確かめた。マクナビストは16~20分の循環の半減時間で糸球体ろ過によって哺乳動物の循環から速やかに除去されるが、新規に合成された造影剤Gd-HPPHは1時間の脳循環が明らかであった。続いて、Gd-HPPHが腫瘍結合活性であるかを確かめるために、皮下に移植したワート結腸がんをもつ1匹のラットを静脈内Gd-HPPHの24時間後に画像化した。2番目の腫瘍をもつラットをマクナビストの注射の24時間後に画像化した(図1及び図2を参照されたい)。Gd-HPPH注入後の腫瘍信号の増強から、Gd-HPPH 14がMR造影剤として可能性があることが示されたことは明らかである。HPPH(クロロフィル誘導物)は媒体であり、これによってGd錯体が腫瘍へ運ばれる。Gdキレート化合物をHPPHに付加すると、一重項酸素生成能を形成する能力を妨害しないので、この造影剤は二重の作用:MRイメージングに関する局在化の増強(診断)、続いて腫瘍損傷における光照射の特定(治療)に可能性がある。また、腫瘍選択性が優れかつ蛍光が強いことから、新規に合成された結合体はIRイメージングにも使用し得る。また、本発明で合成及び提唱したクロリン及びバクテリオクロリンに結合したインジウム又は $\text{Tc-}^{99\text{m}}$ のような他の放射性核種(後者はN<sub>2</sub>S<sub>2</sub>リガンドによって結合する)は、核医学のイメージング剤としての可能性がある。

【図面の簡単な説明】

【図1】市販の造影剤を用いたMR画像制御とコントラスト強調剤を用いていないMR画像を示す図である。市販の造影剤を用いた画像の腫瘍領域は、ほとんど又は全く強調されていない。

【図2】本発明のGd-HPPH造影剤を用いたMR画像と造影剤なしのMR画像を示す図である。本発明の造影剤を用いてつくられた画像は、腫瘍領域の劇的な画像強調を示している。

【図3】図9に示される化合物の反射分光法による腫瘍

と筋肉の取込みの生体内測定グラフである。

【図4】4-アミノフェニルDTPAベンタ-tert-ブチルエステルの化学合成を示すスキームである。

【図5】メチルフェオフォルビド-aからカルボキシ3-(ヘキシルオキシ)エチルピロフェオフォルビド-aの化学合成を示すスキームである。

【図6】カルボキシ3-(ヘキシルオキシ)エチルピロフェオフォルビド-aと4-アミノフェニルDTPAベンタ-tert-ブチルエステルからHPPH-アミノフェニルDTPAを化学合成し、続いて三塩化ガドリニウム(III)と反応させてHPPH-アミノフェニルDTPAを形成する工程を示すスキームである。

【図7】アルブリン-18-イミドGd(III)アミノフェニルDTPA (16) の化学合成を示すスキームである。

【図8】アルブリン7からGd(III)アミノフェニルDTPA錯体の調製を示すスキームである。

【図9】バクテリオクロリン系Gd(III)アミノフェニルDTPAの調製を示すスキームである。

【図10】ヒスアミノエタンチオール化合物23の図式である。

【図11】ヒスアミノエタンチオール化合物24の図式である。

【図12】HPPH系ヒスアミノエタンチオール結合体27の調製を示すスキームである。

【図13】HPPH系InアミノフェニルDTPA結合体28の調製を示すスキームである。

【図14】本発明のDTPA又は $N_2S_2$ ジヒドロテトラピロー

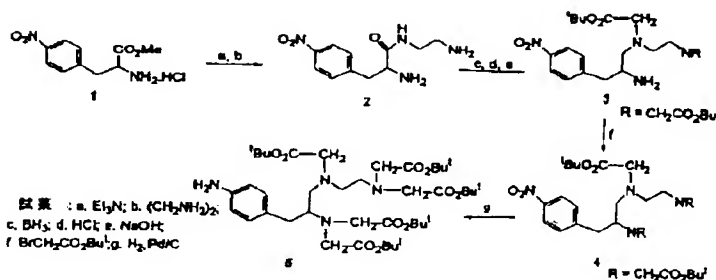
ル化合物から $N_2S_2$ リガンド $^{99m}Tc$ 錯体、アミノフェニルDTPA $^{111}In$ 錯体及びアミノフェニルDTPA Gd(III)錯体、例えば 3-デビニル-3-(1'-アルコキシエチル)-17-[3'-(4''-アミドベンジル)ガドリニウム(III)DTPA]エチルピロフェオフォルビド-aの調製を示すスキームである。

【図15】本発明のDTPA又は $N_2S_2$ ジヒドロテトラピロール化合物から $N_2S_2$ リガンド $^{99m}Tc$ 錯体、アミノフェニルDTPA $^{111}In$ 錯体、及びアミノフェニルDTPA $^{111}In$ 錯体、及びアミノフェニルDTPA Gd(III)錯体、例えば アルブリン-18-(3-デビニル-3-(1'-アルコキシエチル)-17-[3'-(4''-アミドベンジル)ガドリニウム(III)DTPA])-N-置換イミドの調製を示すスキームである。

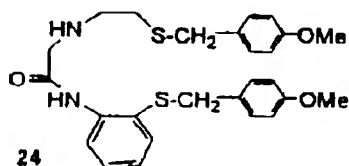
【図16】本発明のDTPA又は $N_2S_2$ ジヒドロテトラピロール化合物から $N_2S_2$ リガンド $^{99m}Tc$ 錯体、アミノフェニルDTPA $^{111}In$ 錯体、及びアミノフェニルDTPA $^{111}In$ 錯体、及びアミノフェニルDTPA Gd(III)錯体、例えば、アルブリン-18-(3-デビニル-3-(1'-アルコキシエチル)-17-[3'-(4''-アミドベンジル)ガドリニウム(III)DTPA])エチルピロフェオフォルビドの調製を示すスキームである。

【図17】本発明のDTPA又は $N_2S_2$ テトラヒドロテトラピロール化合物から $N_2S_2$ リガンド $^{99m}Tc$ 錯体、アミノフェニルDTPA $^{111}In$ 錯体、及びアミノフェニルDTPA $^{111}In$ 錯体、及びアミノフェニルDTPA Gd(III)錯体、例えば、バクテリオアルブリン-18-3-(アルキル又はアルコキシアルキル)-7-ケト-17-[3'-(4''-アミドベンジル)ガドリニウム(III)DTPA])-N-置換イミドの調製を示すスキームである。

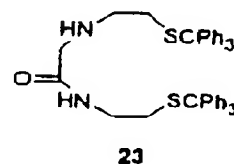
【図4】



【図11】

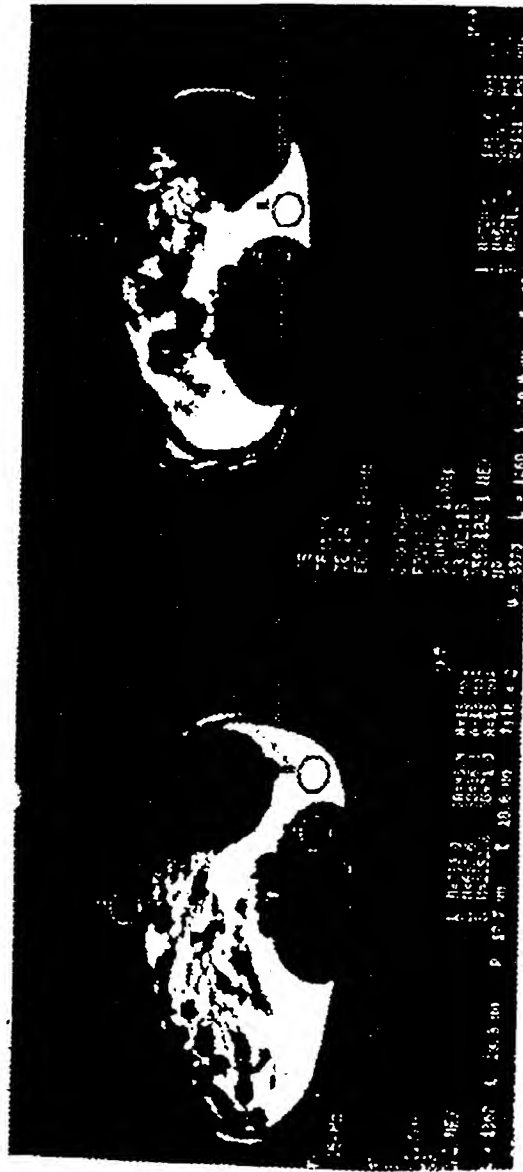


【図10】





【図1】



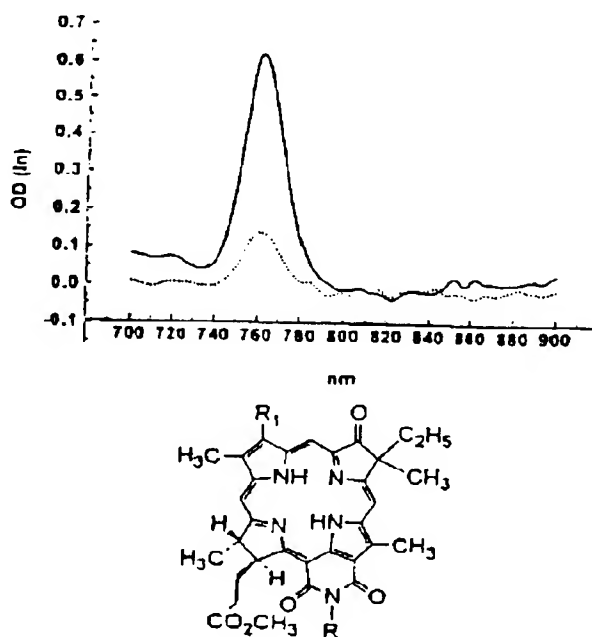
腫瘍をもつラットのベースライン画像(左)と注入24時間後の画像(右)。  
造影剤はマグナベスト...市販の標準的物質とした。  
問題の腫瘍領域「1」は視覚的又は定量的に信号を増強しなかった。

【図2】

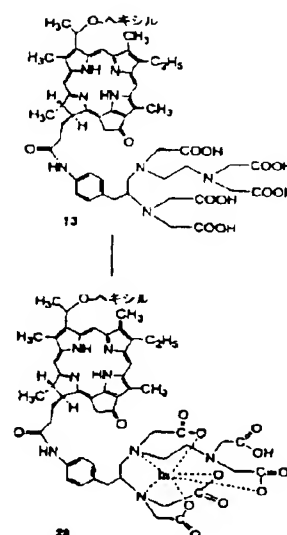


腫瘍をもつラットのベースライン画像(左)と注入24時間後の画像(右)。造影剤はGd-HPFHとした。問題の領域[3]は623から881に著しく増加する。効果は視覚的にも定量的にも著しい。信号の増強はほとんど腫瘍に限定されることに留意されたい。脂肪は変化せず(1998が1939になる)、筋肉の増強は最低である。

【図3】

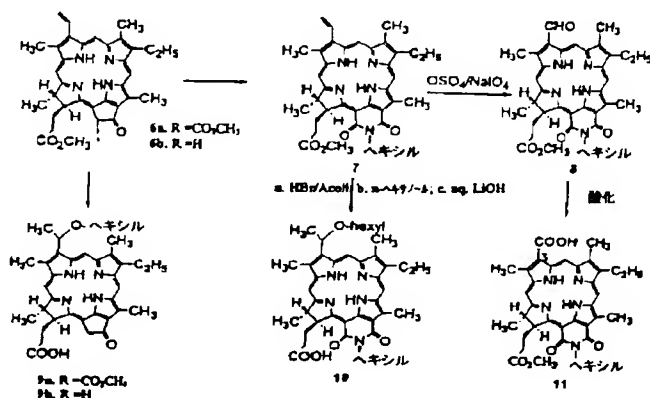


【図13】

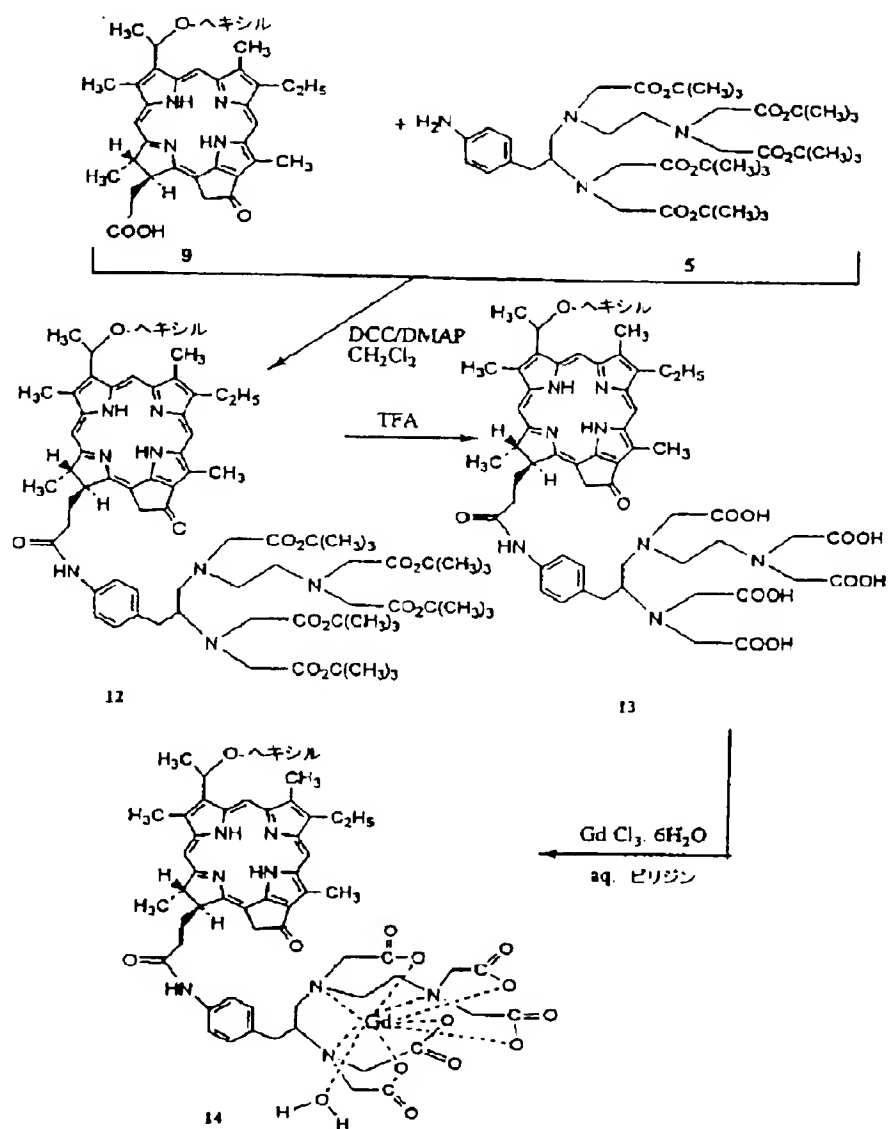


RIF腫瘍をもつマウスにおける生体内反射分光法による  
腫瘍(ー)と筋肉(···)の取込みの生体内測定

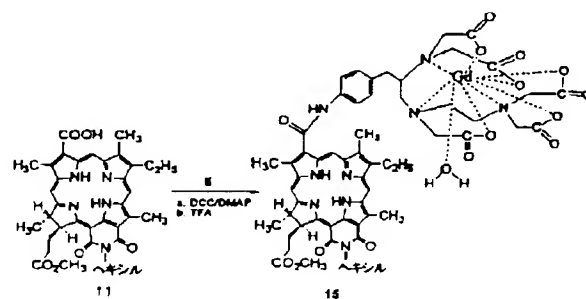
【図5】



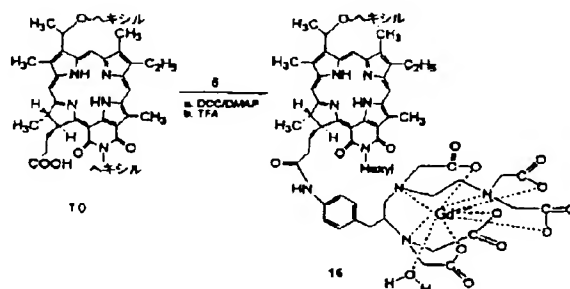
【図6】



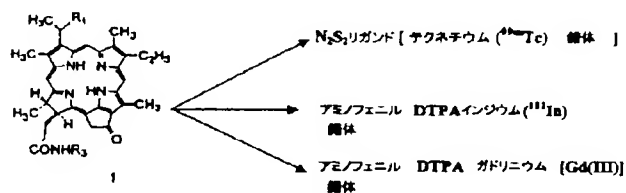
【図7】



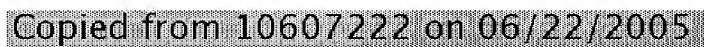
【図8】



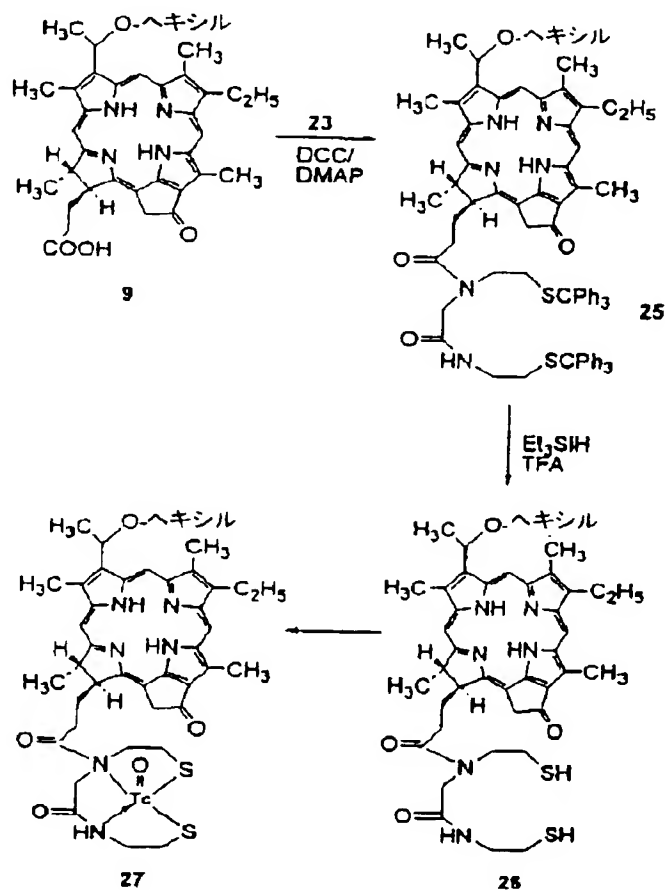
【図14】



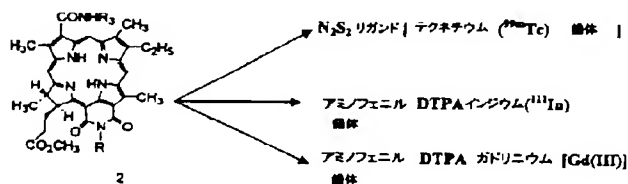
$R_1$  = フェニル- $CH_2$ -DTPA又は $N_2S_2$ 錯合体  
 $R$  =  $-(CH_2)_n$ -DTPA又は $N_2S_2$ 錯合体  
 $R$  及び  $R_1$  = 親油性が変化する置換基



【図12】

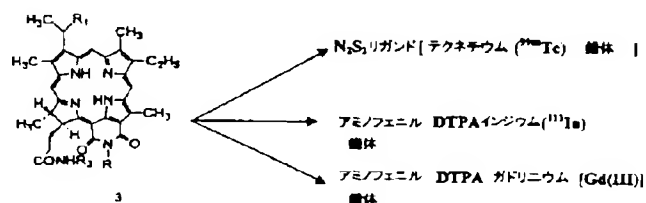


【図15】



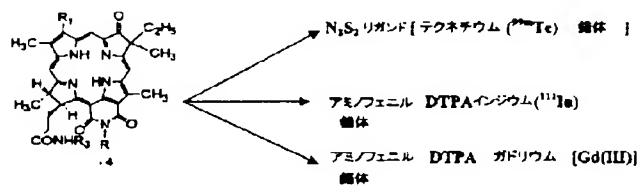
$\text{R}_2$  = フェニル- $\text{CH}_2$ -DTPA または  $\text{N}_2\text{S}_2$  錯合体  
 $\text{R}$  =  $-(\text{CH}_2)_n$ -DTPA または  $\text{N}_2\text{S}_2$  錯合体  
 $\text{R}$  及び  $\text{R}_1$  = 親油性が変化する置換基

【図16】



$R_2$  = フェニル- $\text{CH}_2$ -DTPA または  $N_2S_2$  錯合体  
 $R$  =  $-(\text{CH}_2)_n$ -DTPA または  $N_2S_2$  錯合体  
 $R$  及び  $R_1$  = 親油性が変化する置換基

【図17】



$R_2$  = フェニル- $\text{CH}_2$ -DTPA または  $N_2S_2$  錯合体  
 $R$  =  $-(\text{CH}_2)_n$ -DTPA または  $N_2S_2$  錯合体  
 $R$  及び  $R_1$  = 親油性が変化する置換基

フロントページの続き

(51) Int. Cl. 7	識別記号	F I	ページ (参考)
C 07 F 5/00		A 61 B 5/05	383
		A 61 K 49/02	B
G 01 R 33/28		G 01 N 24/02	C
			B
(72) 発明者	ラヴィンドラ ケイ バンデイ アメリカ合衆国 ニューヨーク州 14221 ウィリアムスヴィル ラメイ コート 75	(72) 発明者	ピーター カンター アメリカ合衆国 ニューヨーク州 14052 イースト オーロラ クウェイカー ロ ード 925
(72) 発明者	ザッカリー グロースマン アメリカ合衆国 ニューヨーク州 14209 バッファロー デラウェア アベニュー 1217 アパートメント 804	(72) 発明者	トーマス ジェイ ドーハティー アメリカ合衆国 ニューヨーク州 14072 グランド アイランド ウェスト オー クフィールド ロード 2306



【外国語明細書】

**CHLORIN AND BACTERIOCHLORIN-BASED AMINOPHENYL DTPA AND  
N<sub>2</sub>S<sub>2</sub> CONJUGATES FOR MR CONTRAST MEDIA AND  
RADIOPHARMACEUTICALS**

**BACKGROUND OF THE INVENTION**

This application claims priority from Provisional Patent Application No. 60/171,961 filed December 23, 1999.

Cancer is the second most common cause of death in the United States, accounting for 20% of all deaths. Until now, medicine has tried to overwhelm the cancer cell with brute force, slicing it out with surgery, zapping it with radiation, or poisoning it with chemotherapy. All too often, however, a few cells survive the onslaught and germinate, sometimes years later, into tumors that are impervious to treatment. If tumors can be diagnosed at early stages, it will certainly increase the survival rate of the cancer patients. Therefore, efforts are currently underway in our and various other laboratories to develop efficient tumor diagnostic imaging agents.

For many years, *in vivo* imaging of human anatomy was dependent upon the intravenous administration of radioactive atoms (nuclear medicine) or non-radioactive iodinated contrast media (various x-ray tests and computed tomography). However, over the last decade magnetic resonance imaging (MRI) has assumed a critical role in imaging, and, unlike x-rays or computed tomography, MR uses contrast media that contain paramagnetic ions, particularly Gadolinium [Gd(III)]. Paramagnetic ions are not themselves "seen" by the MR scanner. Rather, they affect the water in body tissue so as to increase the "signal" emitted by tissue when it is placed in a magnetic field.

By and large, MR contrast media have been neither disease-specific nor organ-specific. Injected intravenously, most are rapidly excreted by the kidneys by glomerular filtration. Although several liver-specific contrast media have been created, other organs have not been successfully targeted, and no tumor-avid MR contrast agents are available to date.

Because of the importance of detection of unknown primary tumor and metastatic disease in diagnostic oncology imaging, a tumor-avid MR contrast medium would have high implications for prognosis, therapy selection, and patient outcomes. The entire issue of cure versus palliation would be impacted.

In recent years several reports focused on certain Gd-based macrocycles as potential magnetic resonance imaging (e.g. Z.D. Grossman and S.F. Rosebrough, *Clinical Radioimmunoimaging*, Grune & Stratton Inc., 1988, incorporated herein by reference as background art) and  $^{99m}\text{Tc}$  or  $^{111}\text{In}$  chelated compounds as radiopharmaceuticals (e.g. H.D. Burns, R.F. Gibson, R.F. Dannals and P.K.S. Siegel (Eds.); *Nuclear imaging in Drug Discovery, Development and Approval*, Birkhauser, 1993, and G.B. Saha, *Fundamentals of Nuclear Pharmacy*, Springer-Verlag, 1992, incorporated herein by reference as background art).

Since the approval of  $[\text{Gd}(\text{DTPA})(\text{H}_2\text{O})]^{2-}$  in 1988, more than 30 metric tons of Gadolinium have been administered to millions of patients worldwide. Approximately 30% of MRI exams include contrast agents, and this percentage is projected to increase as new agents and applications appear. Gadolinium is also finding a place in medical research. Over 600 references to Gadolinium appear each year in the basic science literature. While other types of MRI contrast agents, namely an iron-particle-based agent and a manganese (II)

chelate have been approved, Gd(III) remains the dominant material. The reasons for this include the direction of MRI development and the nature of Gd chelates. The signal intensity in MRI stems largely from the local value of the longitudinal relaxation rate of water protons,  $1/T_1$ , and the transverse rate  $1/T_2$ . Signal tends to increase with increasing  $1/T_1$  and decrease with increasing  $1/T_2$ . Pulse sequences that emphasize changes in  $1/T_1$  are referred to as  $1/T_1$ -weighted, and the opposite is true for  $T_2$ -weighted scans. Contrast agents increase both  $1/T_1$  and  $1/T_2$  to varying degrees, depending on their nature as well as the applied magnetic field. Agents such as Gadolinium (III) that increases  $1/T_1$  and  $1/T_2$  by roughly similar amounts are best visualized using  $T_1$ -weighted images, because the percentage change in  $1/T_1$  in tissue is much greater than that in  $1/T_2$ . The longitudinal and transverse relaxivity values  $r_1$  and  $r_2$  refer to the increase in  $1/T_1$  and  $1/T_2$ , respectively, per millimole of agent.  $T_1$  agents usually have  $r_2/r_1$  ratios of 1-2, whereas that value for  $T_2$  agents, such as iron oxide particles, is as high as 10 or more. Advances in MRI have strongly favored  $T_1$  agents and thus Gadolinium (III). Faster scans with higher resolution require more rapid radio frequency pulsing and are thus generally  $T_1$ -weighted, since the MR signal in each voxel becomes saturated.  $T_1$  agents relieve this saturation by restoring a good part of the longitudinal magnetization between pulses. At the same time a good  $T_1$  agent would not significantly affect the bulk magnetic susceptibility of the tissue compartment in which it is localized, thus minimizing any inhomogeneities which can lead to image artifacts and/or decreased signal intensity.

The other important and interesting characteristic of Gadolinium (III) chelates is their stability. They remain chelated in the body and are excreted intact. For example, the off-the-shelf ligands like DTPA form complexes so stable that while the agent is *in vivo*, there is no detectable dissociation. Owing to their large size, lanthanides tend to favor high coordination

number in aqueous media. Currently, all Gd(III)-based chelates approved for use in MRI are nine-coordinate complexes in which the ligand occupies eight binding sites at the metal center and the ninth coordinate site is occupied by a solvent water molecule.

Radiopharmaceuticals are drugs containing a radionuclide and are used routinely in nuclear medicine department for the diagnosis or therapy. Radiopharmaceuticals can be divided into two primary classes: Those whose biodistribution is determined exclusively by their chemical and physical properties (like iodine-131) and those whose ultimate distribution is determined by their biological interactions (like a radiolabeled antibody). The latter class includes more target-specific radiopharmaceuticals. A target-specific radiopharmaceutical consists of four parts: a targeting molecule, a linker, a chelating ligand and a radionuclide. The targeting molecule serves as the vehicle, which carries the radionuclide to the target site in diseased tissue. The radionuclide is the radiation source.

Metallic radionuclides offer many opportunities for designing new radiopharmaceuticals by modifying the coordination environment around the metal with a variety of chelators. Most of the radiopharmaceuticals used in conventional nuclear medicine are  $^{99m}\text{Tc}$  labeled, because of its short half-life (6 hours) and ideal gamma emission (140 KeV). Millicurie quantities can be delivered without excessive radiation to the patient. The monoenergetic 140-KeV photons are readily collimated, producing images of superior spatial resolution. Furthermore,  $^{99m}\text{Tc}$  is readily available in a sterile, pyogen-free, and carrier-free state from  $^{99}\text{Mo}$ - $^{99m}\text{Tc}$  generators. Its 6h half-life is sufficiently long to synthesize the labeled radiopharmaceuticals, assay for purity, inject the patient, and image yet short enough to minimize radiation dose. Another radionuclide successfully used is  $^{111}\text{In}$ . The success of the pharmaceutical IN-DTPA-Octreotide (OCTREOSCAN), used for

diagnosis of somatostatin receptor-positive tumors, has intensified the search for new target-specific radiopharmaceuticals. Compared to  $^{99m}\text{Tc}$ , the half-life of  $^{111}\text{In}$  is much longer (72 hours).

Certain porphyrins and related tetrapyrrolic compounds tend to localize in malignant tumors and other hyperproliferative tissue, such as hyperproliferative blood vessels, at much higher concentrations than in normal tissues, so they are useful as a tool for the treatment of various type of cancers and other hyperproliferative tissue by photodynamic therapy (PDT) (T.J. Dougherty, C.J. Gomer, B.W. Henderson, G. Jori, D. Kessel, M. Kprbelik, J. Moan, Q. Peng, *J. Natl. Cancer Inst.*, 1998, 90, 889 incorporated here by reference as background art). However, most of the porphyrin-based photosensitizers including PHOTOFRIN® (approved worldwide for the treatment of tumors) clear slowly from normal tissue, so patients must avoid exposure to sunlight for a significant time after treatment. In recent years, a number of chlorophyll analogs have been synthesized and evaluated for their use as photosensitizers for PDT (e.g. R. K. Pandey, D. Herman, *Chemistry & Industry*, 1998, 739 incorporated herein by reference as background art). Among these photosensitizers, the hexyl ether derivative of pyropheophorbide-a 9 (HPPH) (e.g. R.K. Pandey, A.B. Sumlin, S. Constantine, M. Aoudia, W. R. Potter, D.A. Bellnier, B.W. Henderson, M.A. Rodgers, K.M. Smith and T. J. Dougherty, *Photochem. Photobiol.*, 1996, 64, 194; B.W. Henderson, D.A. Bellnier, W.R. Graco, A. Sharma, R.K. Pandey, L.A. Vaughan, W.R. Weishaupt and T. J. Dougherty, *Cancer Res.*, 1997, 57, 4000; and R. K. Pandey, T.J. Dougherty, *U.S. Patent*, 1993, 5,198,460; *U.S. Patent*, 1994, 5,314,905 and *U.S. Patent*, 1995, 5,459,159, incorporated herein by reference as background art) and the hexyl-ether derivative of purpurin-18-*N*-hexylimide 10 (e.g. R.K. Pandey, W.R. Potter and T.J. Dougherty, *U.S. Patent*, 1999,

5,952,366, incorporated herein by reference as background art) have shown high tumor uptake and minimal skin phototoxicity compared with PHOTOFRIN®. HPPH is currently in phase III clinical trials for treatment of various types of cancer by photodynamic therapy at the Roswell Park Cancer Institute, Buffalo, NY and the results are promising.

#### BRIEF DESCRIPTION OF THE DRAWINGS

Figure 1 shows an MR image control using a commercially available contrast agent vs. no use of contrast enhancement agent. The tumor area of the images shows little or no enhancement using the commercially available contrast agent.

Figure 2 shows the MR image using a Gd-HPPH contrast agent of the invention vs. no contrast agent. The image formed using the contrast agent of the invention shows dramatic image enhancement of the tumor area.

Figure 3 is a graph of *in vivo* measurement of tumor vs. muscle uptake by reflection spectroscopy of the compound shown in Figure 3.

Figure 4 is a schematic diagram showing chemical synthesis of 4-aminophenyl DTPA penta-*tert*-butyl esters.

Figure 5 is a schematic diagram showing chemical synthesis of carboxy 3-(hexyloxy)ethyl pyropheophorbide-a from methylpheophorbide-a.

Figure 6 is a schematic diagram showing chemical synthesis of HPPH-aminophenyl DTPA from carboxy 3-(hexyloxy)ethyl pyropheophorbide-a and 4-aminophenyl DTPA penta-*tert*-butyl ester followed by reaction with Gadolinium (III) trichloride to form HPPH-aminophenyl DTPA.

Figure 7 is a schematic diagram showing chemical synthesis of purpurin-18-imide-Gd(III) aminophenyl DTPA (16).

Figure 8 is a schematic diagram showing preparation of Gd(III) aminophenyl DTPA complex from purpurin 7.

Figure 9 is schematic diagram showing preparation of bacteriochlorin based Gd(III) aminophenyl DTPA.

Figure 10 is a schematic formula for bisaminoethanethiol compound 23.

Figure 11 is a schematic formula for bisaminoethanethiol compound 24.

Figure 12 is a schematic diagram showing preparation of HPPH based bisaminoethanethiol conjugate 27.

Figure 13 is a schematic diagram showing preparation of HPPH based In Aminophenyl DTPA conjugate 28.

Figure 14 is a schematic diagram showing preparation of  $N_2S_2$  ligand  $^{99m}Tc$  complex, Aminophenyl DTPA  $^{111}In$  complex and Aminophenyl DTPA Gd(III) complex, e.g. 3-devinyl-3-(1'-alkoxy ethyl)-17-[3'-(4"-amidobenzyl gadolinium(III)DTPA)]ethyl pyropheophorbide-a, from a DTPA or  $N_2S_2$  dihydro tetrapyrrole compound of the invention.

Figure 15 is a schematic diagram showing  $N_2S_2$  ligand  $^{99m}Tc$  complex, Aminophenyl DTPA  $^{111}In$  complex, and Aminophenyl DTPA  $^{111}In$  Complex, and Aminophenyl DTPA Gd(III) complex, e.g. purpurin-18-(30devinyl-3-(4"-amidobenzyl gadoliniumDTPA)]-N-substituted imide, from a DTPA or  $N_2S_2$  dihydro tetrapyrrole compound of the invention.

Figure 16 is a schematic diagram showing  $N_2S_2$  ligand  $^{99m}Tc$  complex, Aminophenyl DTPA  $^{111}In$  complex, and Aminophenyl DTPA  $^{111}In$  Complex, and Aminophenyl DTPA Gd(III) complex, e.g. purpurin-18-(3-devinyl-3-(1'-alkoxy ethyl)-17-[3'-(4"-amidobenzyl gadolinium(III)DTPA)]ethyl pyropheophorbide-a, from a DTPA or  $N_2S_2$  dihydro tetrapyrrole compound of the invention.

Figure 17 is a schematic diagram showing  $N_2S_2$  ligand  $^{99m}Tc$  complex, Aminophenyl DTPA  $^{111}In$  complex, and Aminophenyl DTPA  $^{111}In$  Complex, and Aminophenyl DTPA Gd(III) complex, e.g. bacteriopurpurin 18-3-(alkyl or alkoxyalkyl)-7-keto-17-[3'-(4'-amidobenzyl gadolinium(III)(DTPA))-N-substituted imide, from a DTPA or  $N_2S_2$  tetrahydro tetrapyrrole compound of the invention.

#### BRIEF DESCRIPTION OF THE INVENTION

The invention includes compositions that are chemical combination of porphyrins and chlorins and related tetra-pyrrolic compounds with radioactive elements such as Technetium<sup>99</sup>, Gadolinium, Indium<sup>111</sup> and radioactive iodine. When the element can form cations, the compound is usually a chelate with the porphyrin or chlorin structure. When the element forms anions, the compound is usually a direct chemical combination of the radioactive element into the porphyrin or chlorin structure.

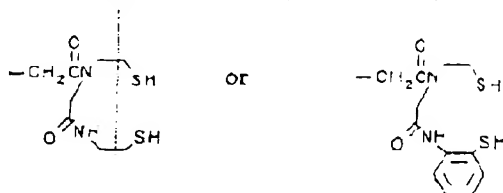
Examples of porphyrin and chlorin structures that can form compounds with radioactive elements, when modified in accordance with the present invention, are for example described in U.S. Patents 5,756,541; 5,028,621; 4,866,168; 4,649,151; 5,438,071; 5,198,460; 5,002,962; 5,093,349; 5,171,741; 5,173,504; 4,968,715; 5,314,905; 5,459,159; 5,770,730; 5,864,035; 5,190,966; and 5,952,366 all of which are incorporated by reference as background art.

The invention further includes the method of using the compounds of the invention for diagnostic imaging of hyperproliferative tissue such as tumors and new blood vessel growth as is associated with the wet form of age related macular degeneration.

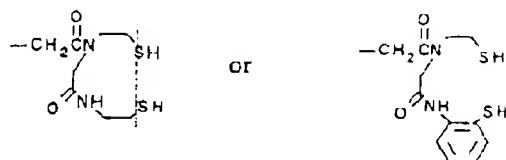




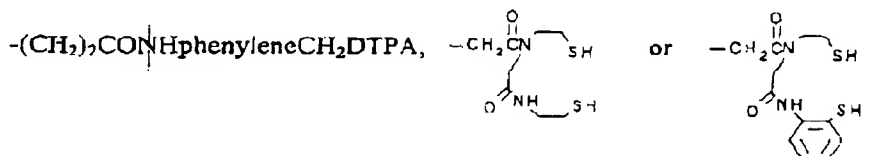
covalent bond; and  $R_8$  is  $-(CH_2)CO_2CH_3$ ,  $-(CH_2)_2CONHphenyleneCH_2DTPA$ ,



$R_{11}$  is lower alkyl of 1 through 6 carbon atoms,  $-(CH_2)_2CONHphenyleneCH_2DTPA$ ,



; provided that only one of  $R_1$ ,  $R_8$  or  $R_{11}$  is



#### DETAILED DESCRIPTION OF THE INVENTION

An objective of the invention was to use these photosensitizers as a vehicle for delivering the desired conjugate (chelated with Gd or radionuclides) to tumor. The chelate is "bifunctional" because, it binds the Gd at one end and binds the target specific vehicle at the other. The chelate is a multidentate ligand, which has appropriate ligating groups for coordination to the metal. In a preferred embodiment, our invention includes:

Development of chlorin and bacteriochlorin-based Gd(III)aminophenyl DTPA conjugates with variable lipophilicity as tumor diagnostic agent by MRI.

Development of chlorin and bacteriochlorin-based  $^{111}In$  aminophenyl DTPA and  $^{99m}Tc$   $N_2S_2$  conjugates with variable lipophilicity as tumor diagnostic radiopharmaceuticals.

A goal has been: (i) to successfully bind Gadolinium to a tumor-avid porphyrin, originally designed for photodynamic therapy (PDT), and to prove that striking tumor uptake at 24 hours enhances the "signal" produced by tumor, thus dramatically increasing its conspicuity on MR imaging and (ii) to prepare related  $^{99m}\text{Tc}$  and  $^{111}\text{In}$  labeled radiopharmaceuticals as diagnostic agents for nuclear medicine.

This invention includes the synthesis and application of certain chlorin and bacteriochlorin-based bisaminoethanethiol ( $\text{N}_2\text{S}_2$ ) and modified ditetratriethylamine penta carboxylic acid (DTPA) conjugates as MR contrast media and radiopharmaceuticals for diagnosis of primary malignancy and metastatic disease.

The following examples describe examples for synthesis and use of magnetic resonance imaging agents. *Synthesis of HPPH-Gd(III)aminophenylDTPA 14*: For the preparation of the title compound, pyropheophorbide-a 6b was obtained from methylpheophorbide-a 6a (which in turn was extracted from *Spirulina Algae*) by following the literature procedure. It was then converted into methyl 3-(hexyloxy)ethyl analog 9a by following a methodology developed in our laboratory. Hydrolysis of the methyl ester functionality with aqueous LiOH/methanol/THF produced the corresponding carboxylic acid 9b in quantitative yield. The reaction of 9b with 4-aminophenyl DTPA penta-*tert*-butyl esters prepared by following the methodology in Figure 4 via the carbodiimide approach (R.K. Pandey, F.-Y. Shiao, A.B. Sumlin, T.J. Dougherty and K.M. Smith, *Bioorg. Med. Chem. Lett.*, 1994, 4, 1263, incorporated herein by reference as background art) produced the corresponding analog 12 in 57% yield (Figures 5 and 6). The structure was confirmed by NMR and mass spectrometry analyses.

Before preparing the Gd(III) complex, the *tert*-butyl groups in conjugate were converted into corresponding carboxylic acid by reacting with trifluoroacetic acid (yield 100%). For the preparation of Gd(III) complex 14, the conjugate was dissolved in pyridine and Gadolinium chloride hexahydrate dissolved in deionized water. The mixture was stirred at room temperature for 2h. After the completion of the reaction (monitored by TLC), pyridine was removed under high vacuum. The residue was washed with water to remove the excess of Gadolinium chloride, dried under vacuum and the title compound was isolated in 92% yield. The structure of the final product was confirmed by mass spectrometry.

*Synthesis of Purpurin-18-imide-Gd(III)aminophenylDTPA 16:* Methylpheophorbide-a 7a was converted into the hexylether derivative of *N*-hexyl purpurinimide in 70% yield. The methyl ester group was then hydrolyzed to the corresponding carboxylic acid 10 by following the methodology as discussed for the preparation of 9b. Purpurin-imide 10 was then reacted with aminophenylDTPA penta *tert*-butyl ester 5 by following a reaction sequence depicted in Figure 7 and the intermediate conjugate was isolated in 45% yield. Further reaction with trifluoroacetic acid and then with  $\text{GdCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  produced the Gd(III) complex 16 in >90% yield. The structures of the conjugates were confirmed by NMR and mass spectrometry.

In our attempt to investigate the effect of the position of the Gd(III) conjugate in the macrocycle, purpurin-imide 7 was converted into the related carboxylic acid analog 11 by conventional procedures. Reaction of 10 with aminophenyl DTPA 5 will produce Gd(III) aminophenyl DTPA conjugate 15, purpurin 18-3-devinyl-3[4'-amidophenyl Gadolinium (III) DTPA]-*N*-hexylimide.

In this series of compounds, the overall lipophilicity of the molecule can be altered by varying the length of the carbon chain of either the alkyl ether substituents and/or *N*-

substituted alkyl chain. Thus, these compounds provide a unique opportunity to investigate the correlation of tumor uptake and lipophilicity.

*Synthesis of Bacteriochlorin based GD(III)aminophenylDTPA 22:*

Bacteriochlorins are a class of tetrapyrroles in which the two pyrrole units diagonal to each other are reduced. Starting from *N*-hexyl-purpurin imide 7 we have prepared ketobacteriochlorin 20 by following a reaction sequence illustrated in Figure 9. In our approach purpurinimide 7 containing a vinyl group at position 3 was converted into the 3-devinyl-3-ethyl analog 17 (also be named as meso-*N*-hexyl-purpurin-18-imide) by reacting with hydrogen using Pd/C as a catalyst. It was then reacted with osmiumtetroxide/pyridine/H<sub>2</sub>S (A.N. Kozyrev, T.J. Dougherty and R.K. Pandey, *Tetrahedron Lett.*, 1996, 37, 3781, incorporated herein by reference as background art) and the corresponding *vic*-dihydroxybacteriochlorin 18 was isolated in 75% yield as a mixture of diastereomers (*cis*-hydroxy groups up or down relative to *trans*-reduced ring D). The dihydroxy analog as a diastereomeric mixture was treated with sulfuric acid under pinacol-pinacolone reaction conditions, (R.K. Pandey, T. Tsuchida, S. Constantine, G. Zheng, C. Medforth, A. Kozyrev, A. Mohammad, M.A.J. Rodgers, K.M. Smith and T.J. Dougherty, *J. Med. Chem.*, 1997, 40, 2770, incorporated herein by reference as background art) and the ketobacteriochlorin, containing keto group either at 7- (compound 20) or 8-position (compound 19) respectively were isolated in 70% yield. Among these bacteriochlorins, the 7-keto analog 20 showed high tumor uptake as determined by *in vivo* reflectance spectroscopy in mice model transplanted with RIF tumor (see Figure 3). The structures of bacteriochlorins 19 and 20 were confirmed by NMR and mass spectrometry analyses.

Our next step was to hydrolyze the methyl ester group in purpurinimide 20 into carboxylic acid 21 before converting it into the corresponding 4-aminophenylDTPA conjugate 22 by following the methodology discussed previously for the preparation of related HPPH and purpurin-imide analogs.

*Synthesis of HPPH-based Bisaminoethanethiol conjugates 27:* For preparing the  $^{99m}\text{Tc}$  labeled radiopharmaceuticals, two aminobisethanethiols 23 and 24 were prepared by following the methodology developed in our laboratory (G. Li, Q. Ma, B. Ma, Z.D. Grossman and R.K. Pandey, *Heterocyclics*, 1999, in press; and G. Li, B. Ma, J.R. Missert, Z.D. Grossman and R.K. Pandey, *Heterocyclics*, in press, incorporated herein by reference as background art). For the synthesis of  $\text{N}_2\text{S}_2$  conjugate 26, HPPH was reacted with  $\text{N}_2\text{S}_2$  chelate 23 and the thioprotected HPPH conjugate 25 was isolated in 40% yield. Subsequent deprotection of the thiols with triethylsilane/TFA afforded the corresponding bis-aminoethanethiol 26 in quantitative yield. The structure of the newly synthesized compound was confirmed by NMR and mass spectrometry analyses.

The Tc-99m complex 27 was prepared by ligand-exchange reaction with  $^{99m}\text{Tc}$  pertechnate reduced by  $\text{Sn(II)glucoheptonate}$  by following the methodology of Kung and coworkers (S.K. Meegalla, K. Plossl, M-P. Kung, S. Chumpradit, D.A. Stevenson, S.A. Kushner, W.T. McElgin, P.D. Mozley and H.F. Kung. *J. Med. Chem.*, 1997, 40, 9, incorporated herein by reference as background art). The radiolabeling yield was >80%. The purity of the Tc-99m complex was >95%, by chromatography.

*Syntheses of HPPH based  $^{111}\text{In}$  AminophenylDTPA conjugate 28:* For the preparation of the title compound, the HPPH-aminophenylDTPA 13 was reacted with  $^{111}\text{In(III)}$  chloride, following the methodology reported by Low and coworkers (S. Wang J. Juo, D.A. Lantrip,

D.A. Waters, C.J. Mathias, W.A. Green, P.L. Fuchs and P.S. Low, *Bioconjugate Chem.*, 1997, 8, 673, incorporated herein by reference as background art) for the preparation of  $^{111}\text{In}$  DTPA-Folate and the  $^{111}\text{In}$  labeled compound was obtained in 82% yield.

*Body Tumor MR Imaging:*

*HPPH-Gd(III)AminophenylDTPA conjugate 14:*

Following the synthesis of Gd-labeled HPPH, a series of three rats were injected intravenously and studied immediately after injection, at 1 hour, and at 24 hours, to establish whether the Gd-HPPH remained in the circulation longer than the current standard contrast medium (Magnevist or Gd-DTPA).

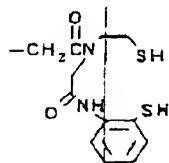
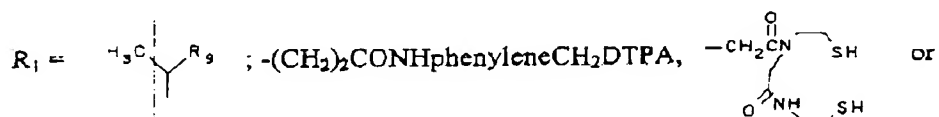
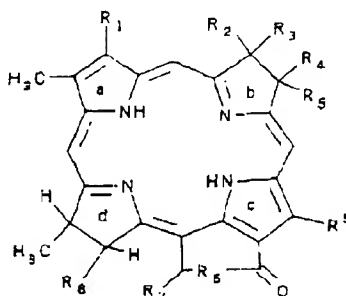
Whereas Magnevist clears rapidly from the mammalian circulation by glomerular filtration, with a circulatory half-time of 16-20 minutes, the newly-synthesized contrast medium Gd-HPPH, was evident in the cerebral circulation at 1 hour. Subsequently, to establish whether the Gd-HPPH is tumor-avid, a single rat with a subcutaneously-implanted Ward colon carcinoma was imaged, 24 hours after intravenous Gd-HPPH. A second tumor-bearing rat was imaged 24 hours after injection of Magnevist (See Figures 1 and 2). Clearly, the enhanced tumor signal after Gd-HPPH injection indicated that Gd-HPPH 14 has potential as a contrast medium for MR. HPPH (a chlorophyll- a derivative) represents the vehicle by which the Gd complex is carried into the tumor. Addition of the Gd chelate to HPPH does not hinder its ability to form singlet oxygen producing efficacy, so this contrast medium also has the potential for dual action: enhanced localization on MR imaging (diagnosis), followed by directed light exposure with tumor injury (treatment). Also, because of its excellent tumor selectivity and high fluorescence, the newly synthesized conjugate can be used for IR imaging. Also, Indium or other radionuclides like Tc-99m (the latter

conjugated (by an  $N_2S_2$  ligand) bound to chlorins and bacteriochlorins synthesized and proposed in this invention have potential as imaging agents for nuclear medicine.

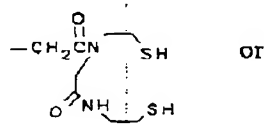


What is claimed is:

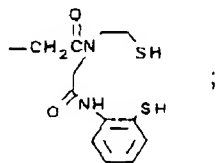
1. A tetrapyrrole compound characterized in that it has the formula



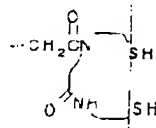
where  $R_9 = -\text{OR}_{10}$  where  $R_{10}$  is lower alkyl of 1 through 6 carbon atoms;  $R_2$  is  $-\text{CH}_3$ ,  $R_3$  is  $-\text{CH}_2\text{CH}_3$ , and  $R_3$  and  $R_4$  together form a covalent bond or  $R_2$  and  $R_3$  together are  $=\text{O}$ ,  $R_4$  is  $-\text{CH}_2\text{CH}_3$  and  $R_5$  is  $-\text{CH}_3$ ;  $R_6$  is  $-\text{N}-$  or a covalent bond;  $R_7$  is  $=\text{O}$  when  $R_6$  is  $-\text{N}-$  and  $R_7$  is a covalent bond; and  $R_8$  is  $-(\text{CH}_2)\text{CO}_2\text{CH}_3$ ,  $-(\text{CH}_2)_2\text{CONHphenyleneCH}_2\text{DTPA}$ ,  $R_{10}$



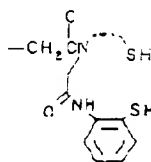
OR



$R_{11}$  is lower alkyl of 1 through 6 carbon atoms,  $-(CH_2)_2CONHphenyleneCH_2DTPA$ ,

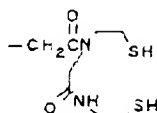


or

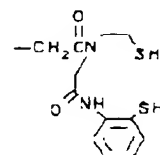


; provided that only one of  $R_1$ ,  $R_8$  or  $R_{11}$  is

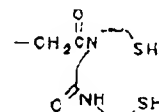
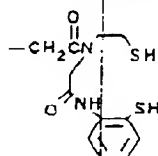
$-(CH_2)_2CONHphenyleneCH_2DTPA$ ,



or



2. The compound of Claim 1 characterized in that  $R_1$ ,  $R_8$  or  $R_{11}$  is

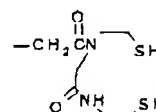


or

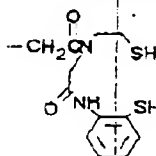
3. The compound of Claim 1 characterized in that  $R_1$ ,  $R_8$  or  $R_{11}$  is

$-(CH_2)_2CONHphenyleneCH_2DTPA$ .

4. The compound of Claim 2 characterized in that  $R_8$  is



or



5. The compound of Claim 3 characterized in that  $R_8$  is

$-(CH_2)_2CONHphenyleneCH_2DTPA$ .

6. The compound of Claim 5 characterized in that  $R_2$  is  $-CH_3$  and  $R_5$  is  $-CH_2CH_3$ .

7. The compound of Claim 1 characterized in that  $R_6$  is  $-N-$   
 $R_{10}$
8. The compound of Claim 7 characterized in that  $R_6$  is  $-N-$  where  $R_{10}$  is hexyl.  
 $R_{10}$
9. A Technetium<sup>99m</sup> complex of the compound of Claim 2.
10. An Indium<sup>111</sup> complex of the compound of Claim 3.
11. A Gadolinium(III) complex of the compound of Claim 3.
12. The compound of Claim 9 characterized in that the compound is a <sup>99m</sup>Tc  
bisaminoethanethiol analog of HPPH.
13. The compound of Claim 10 characterized in that the compound is a <sup>111</sup>In aminophenyl  
DTPA analog of HPPH.
14. The compound of Claim 11 characterized in that the compound is HPPH-  
Gd(III)aminophenylDTPA
15. The compound of Claim 11 characterized in that the compound is purpurin 18 imide-  
Gd(III)aminophenylDTPA.
16. The compound of Claim 11 characterized in that the compound is a  
Gd(III)aminophenylDTPA analog of bacteriochlorin.

17. A method for the preparation of the compound of Claim 14 characterized in that it comprises:
  - hydrolyzing methyl 3-(hexyloxy)ethyl pheophorbide a with an aqueous solution of LiOH, methanol and tetrahydrofuran to obtain the corresponding carboxylic acid;
  - reacting the carboxylic acid with 4-aminophenyl DTPA penta-tert-butyl ester to produce the tert-butyl aminophenyl DTPA analog;
  - reacting the DTPA analog with trifluoroacetic acid to convert the tertiary butyl groups to carboxylic acid groups;
  - reacting with a solution of Gadolinium hexahydrate.
  
18. A method for the preparation of the compound of Claim 15 characterized in that it comprises:
  - hydrolyzing a methyl ester group of the hexylether derivative of N-hexyl purpurinimide to the corresponding carboxylic acid;
  - reacting the resulting carboxy purpurin imide with a solution of aminophenyl DTPA penta-tert-butyl ester;
  - reacting the resulting conjugate with trifluoroacetic acid to obtain a carboxylic acid;
  - and
  - reacting the resulting carboxylic acid with Gadolinium chloride to obtain the desired compound.

19. A method for the preparation of the compound of Claim 16 characterized in that it comprises:

- hydrogenating 3 vinyl purpurinimide 7 to obtain meso-N-hexyl-purpurin-18-imide;
- reacting the meso-N-hexyl-purpurin-18-imide with osmiumtetroxide, pyridine and  $H_2S$  to obtain vic-dihydroxybacteriochlorin;
- reacting the vic-dihydroxybacteriochlorin with sulfuric acid to obtain a 7-ketobacteriochlorin;
- hydrolyzing a methyl ester group in the 7-ketobacteriochlorin to a carboxy group;
- reacting the carboxy 7-ketobacteriochlorin with aminophenylDTPA penta-tertiary butyl ester;
- reacting the resulting product with trifluoroacetic acid to obtain the corresponding carboxylic acid DTPA analog; and
- reacting the carboxy DTPA analog with Gadolinium chloride to obtain the desired compound.

20. A method for the preparation of the compound of Claim 12 characterized in that it comprises:

- reacting HPPH with aminobisethanethiol to obtain a thioprotected HPPH conjugate;
- reacting the conjugate with triethylsilane and TFA to deprotect the thiols; and
- reacting the conjugate with deprotected thiols with  $^{99m}Tc$  pertechnatate reduced by  $Sn(II)$  glucoheptonate to obtain the desired compound.

21. A method for the preparation of the compound of claim 12 characterized in that it comprises:

reacting HPPH-aminophenylDTPA with  $^{111}\text{In(III)}$ chloride to obtain the desired compound.



**Fig. 1**

Baseline (left) and 24-hour post-injection images (right) of a tumor-bearing rat. Contrast medium was Magnavits - the standard, commercially-available agent. Tumor area of interest "1" revealed no signal enhancement, visually or quantitatively.

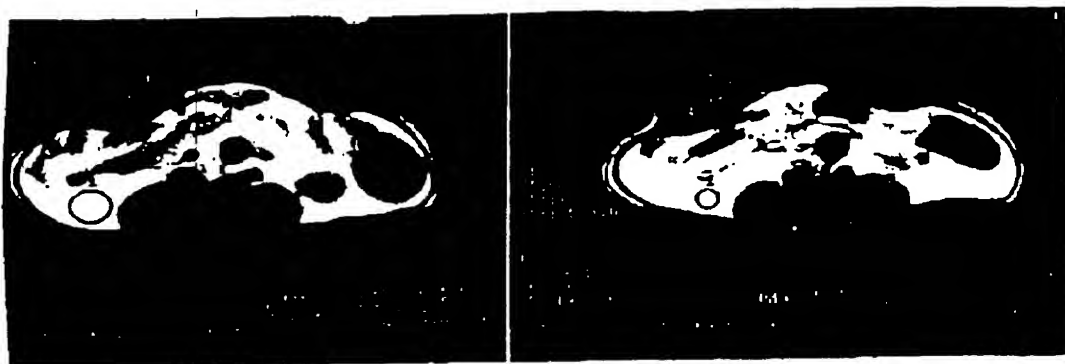


Fig. 2

Baseline (left) and 24-hour post-injection images (right) of a tumor-bearing rat. Contrast medium was Gd-HPPH. Area of interest "3" increases markedly, from 623 to 881. The effect is striking both visually as well as quantitatively. Note that the signal enhancement is largely restricted to tumor: fat is unchanged (1998 goes to 1939), and muscle enhancement is minimal.



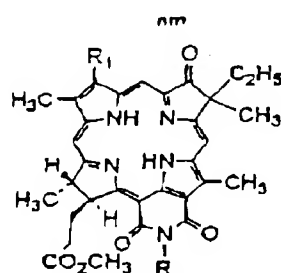
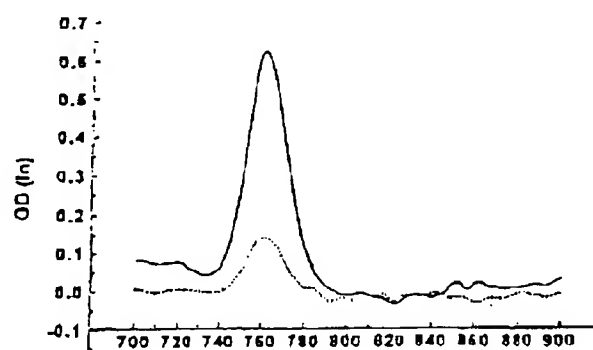


Fig. 3

*In vivo* measurement of tumor (----) vs muscle (—) uptake by *in vivo* reflection spectroscopy in a mouse bearing a RIF tumor.

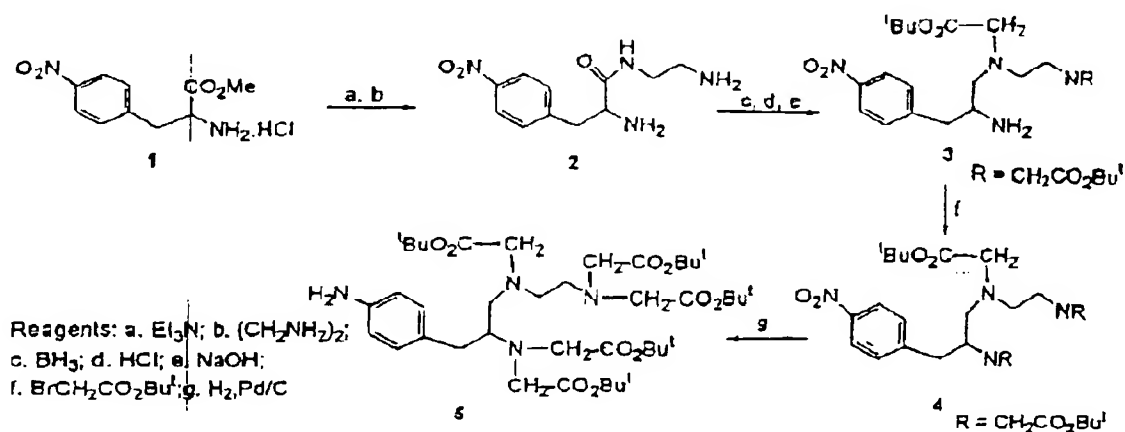


Fig. 4

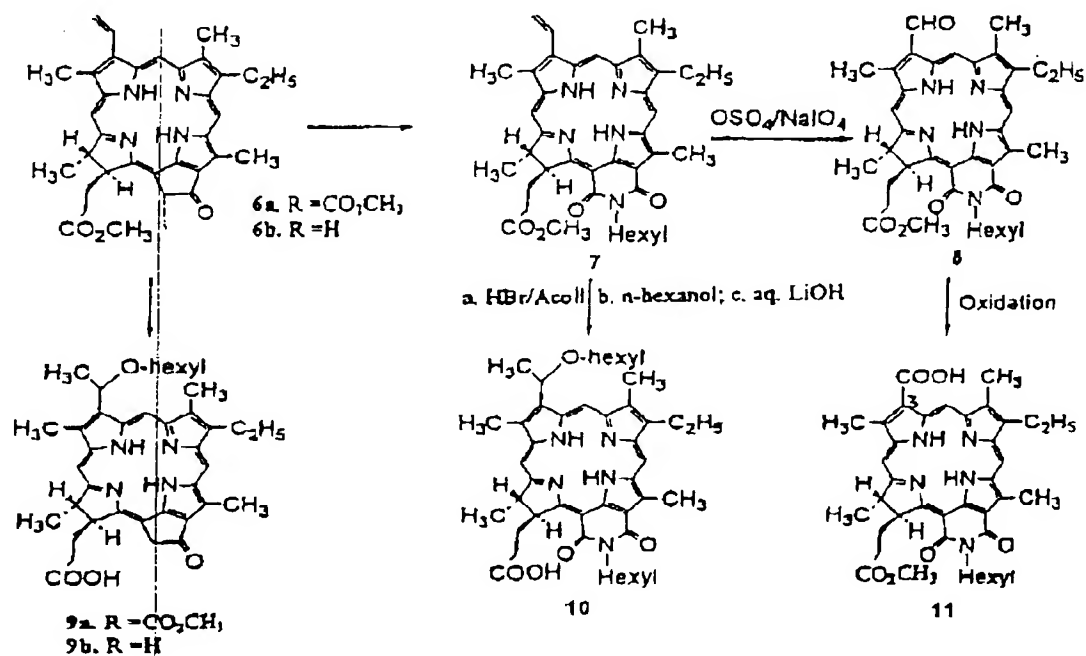


Fig. 5

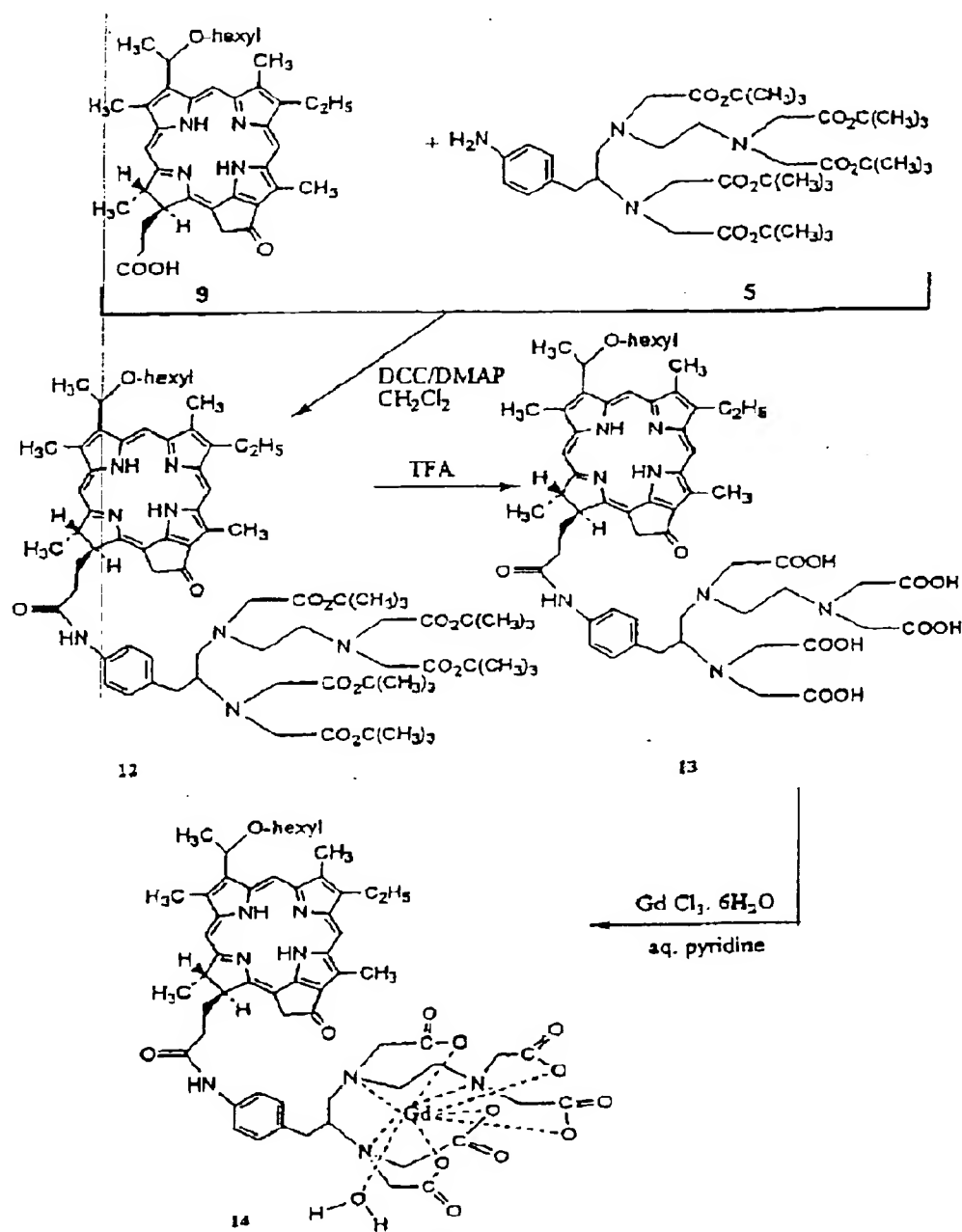


Fig. 6

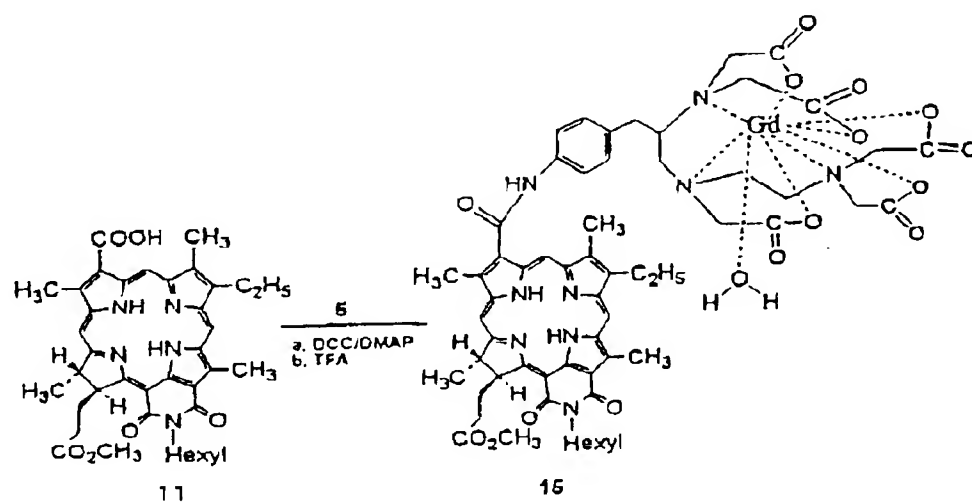


Fig. 7

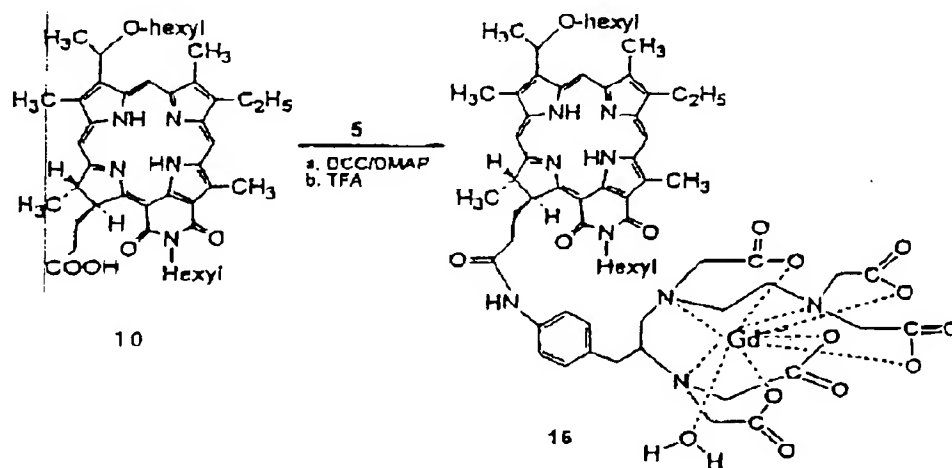


Fig. 8

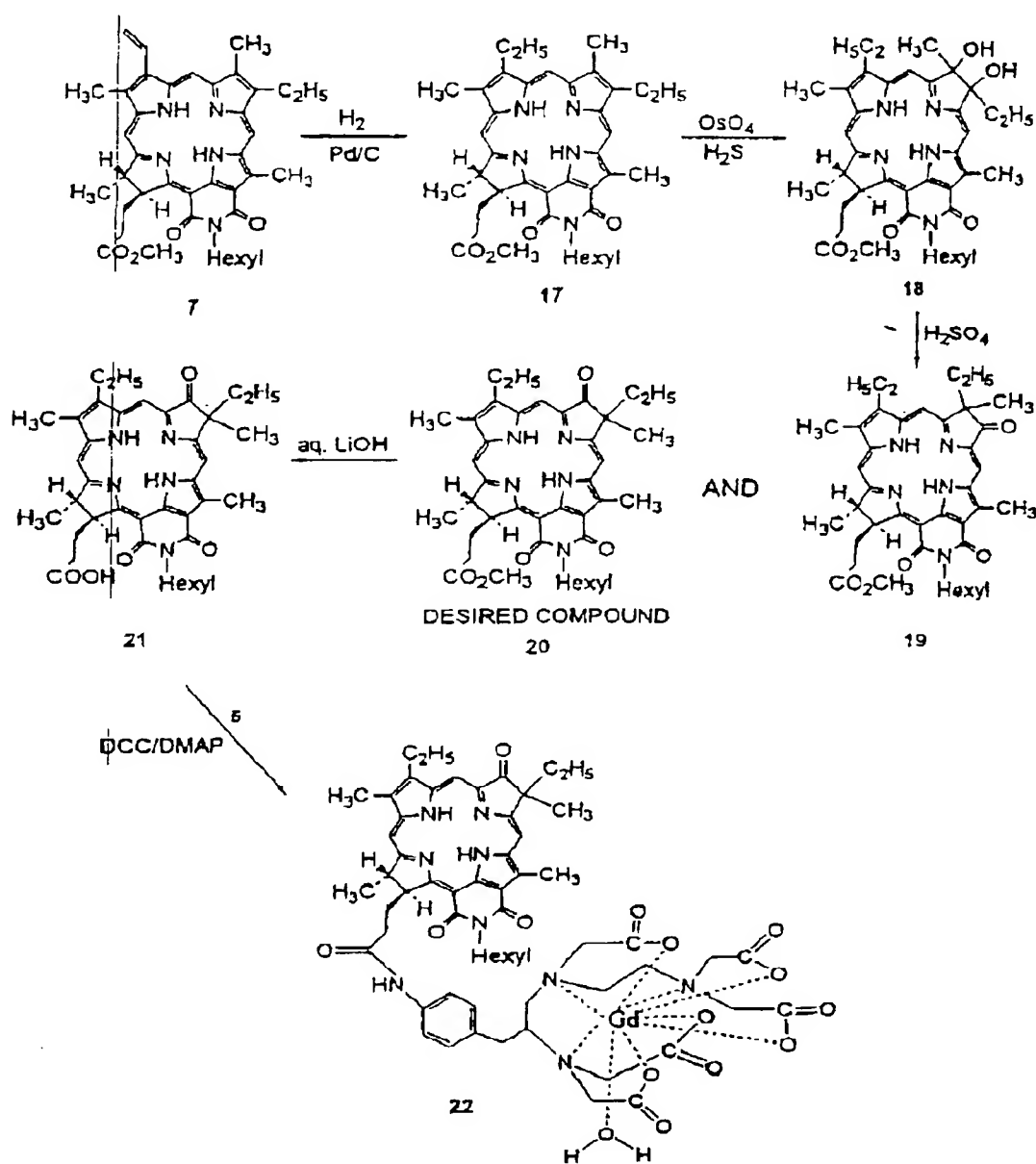
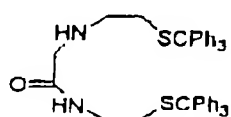
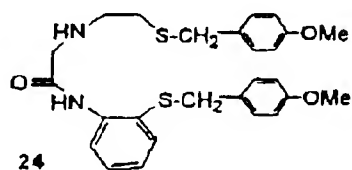


Fig. 9



23

Fig. 10



24

Fig. 11

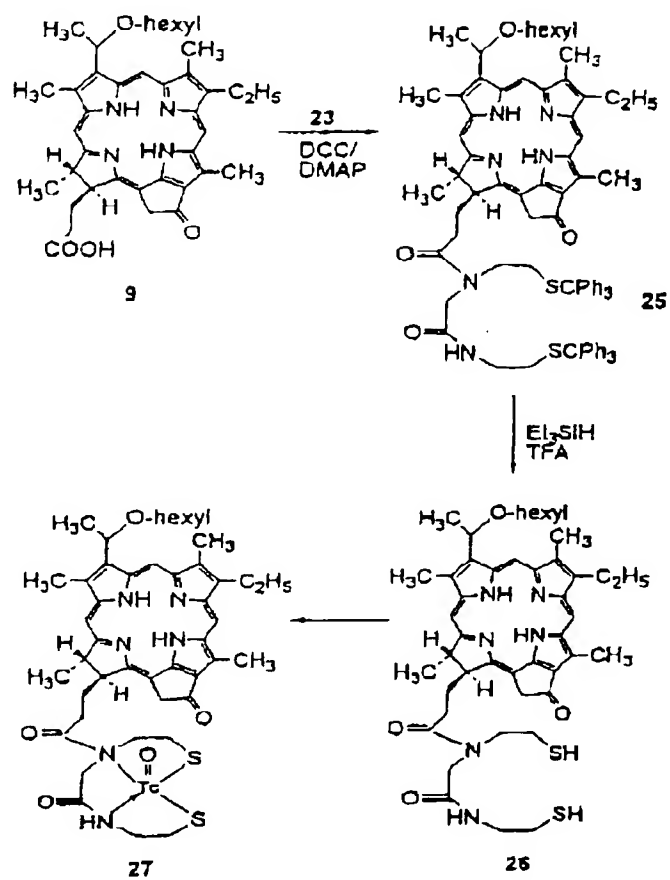


Fig. 12

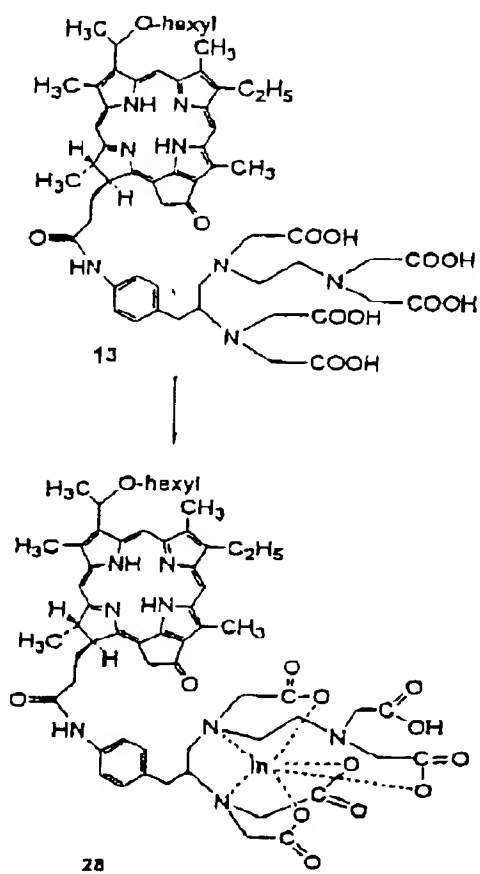


Fig. 13



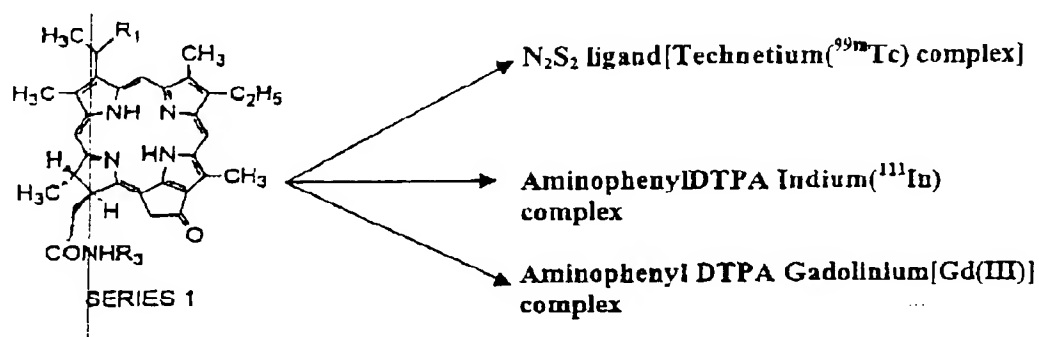


Fig. 14

$\text{R}_3$  = phenyl- $\text{CH}_2$ -DTPA or  $\text{N}_2\text{S}_2$  conjugates  
 $\text{R}$  =  $-(\text{CH}_2)_n$ -DTPA or  $\text{N}_2\text{S}_2$  conjugates  
 $\text{R}$  and  $\text{R}_1$  = Substituents with variable lipophilicity

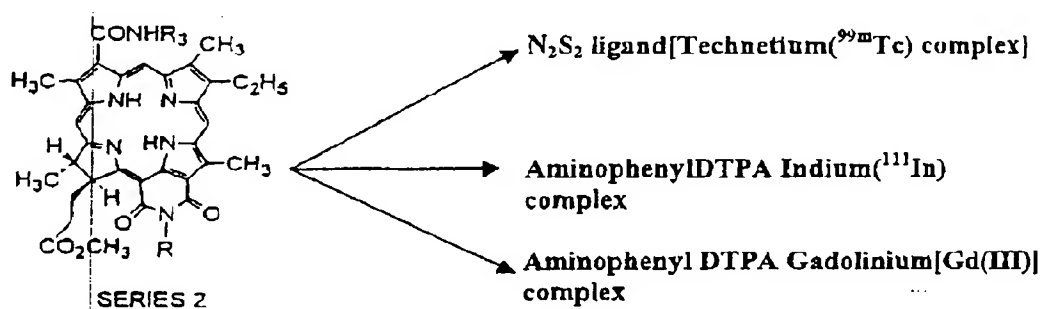


Fig. 15

$\text{R}_3$  = phenyl- $\text{CH}_2$ -DTPA or  $\text{N}_2\text{S}_2$  conjugates  
 $\text{R}$  =  $-(\text{CH}_2)_n$ -DTPA or  $\text{N}_2\text{S}_2$  conjugates  
 $\text{R}$  and  $\text{R}_1$  = Substituents with variable lipophilicity

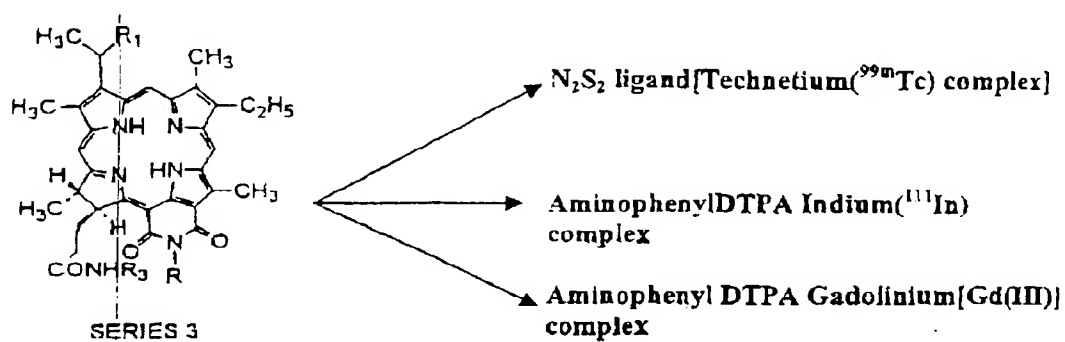


Fig. 16

$R_3$  = phenyl- $\text{CH}_2$ -DTPA or  $N_2S_2$  conjugates  
 $R$  =  $-(\text{CH}_2)_n$ -DTPA or  $N_2S_2$  conjugates  
 $R$  and  $R_1$  = Substituents with variable lipophilicity

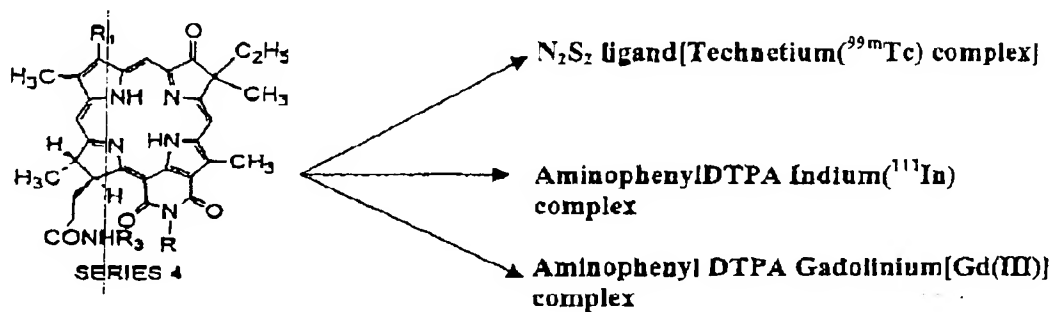


Fig. 17

$R_3$  = phenyl- $\text{CH}_2$ -DTPA or  $N_2S_2$  conjugates  
 $R$  =  $-(\text{CH}_2)_n$ -DTPA or  $N_2S_2$  conjugates  
 $R$  and  $R_1$  = Substituents with variable lipophilicity

## ABSTRACT OF THE DISCLOSURE

Compositions that are chemical combination of porphyrins, chlorins, bacteriochlorins, and related tetra-pyrrolic compounds with radioactive elements such as Technetium<sup>99</sup>, Gadolinium, Indium<sup>111</sup> and radioactive iodine. When the element can form cations, the compound is usually a chelate with the porphyrin or chlorin structure. When the element forms anions, the compound is usually a direct chemical combination of the radioactive element into the porphyrin or chlorin structure. The invention further includes the method of using the compounds of the invention for diagnostic imaging of hyperproliferative tissue such as tumors and new blood vessel growth as is associated with the wet form of age related macular degeneration and methods of making the compounds. Compounds for MRI contrast imaging of the invention are usually  $Tc^{99}$ ,  $In^{111}$  or  $Gd(III)$  complexes of compounds of the formula:

